Dialkoxyridines, process for their preparation, their application and medicaments containing them

Patent number:

EP0166287

Publication date:

1986-01-02

Inventor:

KOHL BERNHARD DR; STURM ERNST DR; KLEMM KURT PROF DR; RIEDEL RICHARD DR; FIGALA VOLKER DR; RAINER GEORG DR; SCHAEFER HARTMANN DR; SENN-BILFINGER JORG DR

Applicant:

BYK GULDEN LOMBERG CHEM FAB (DE)

Classification:

- international:

C07D401/12; C07D491/04; A61K31/44

- european:

C07D213/65; C07D213/69B; C07D213/89B;

C07D235/26; C07D317/52; C07D319/20; C07D401/12;

C07D491/04

Application number: EP19850107104 19850610

Priority number(s): CH19840002899 19840616; CH19840002901 19840616

Also published as:

US4758579 (A1) ES8705875 (A) EP0166287 (B1) SK278401B (B6) PT80641 (B)

more >>

Cited documents:

EP0074341

Report a data error here

Abstract not available for EP0166287 Abstract of corresponding document: **US4758579**

Dialkoxypyridines of formula I (I) wherein R1 is 1-3C-alkyl which is completely or predominantly substituted by fluorine, or a chlorodifluoromethyl radical and R1' is hydrogen, halo, trifluoromethyl, 1-3C-alkyl, or 1-3C-alkoxy which is optionally completely or predominantly substituted by fluorine, or R1 and R1', together with the oxygen atom to which R1 is bonded, are 1-2C-alkylenedioxy, which is optionally completely or partly substituted by fluorine, or chlorotrifluoroethylenedioxy, R3 is 1-3C-alkoxy, one of R2 and R4 is 1-3C-alkoxy and the other is a hydrogen atom or 1-3C-alkyl and n is 0 or 1, and salts thereof are new compounds with a pronounced protective action on the stomach. Processes for preparing these compounds, medicaments containing them and their use, as well as intermediate compounds and their use for preparing the subject dialkoxypyridines, are disclosed.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

Verweis auf die Berichtigung von Versehen administrativer, bzw. drucktechnischer Art im Zuge der amtlichen Druckschriftenherstellung,

In Druckschrift 9.166.287.41 (Publ.Nr.), veröffentlicht am 92.91.86 ist/sind folgende(r) Mangel/Mängel feststellbar:
∐Unleserlichkeit ∐Unvollständigkeit
☑Fehler in den bibliographischen Daten
Tralsche Aneinanderreihung (Seiten- od. Textvertauschung, -verdoppelung u.ä.)
□Unzutreffende Amtsvermerke □Mitveröffentlichung schriftfremder Materie
TiSonstiges
(ggf. erforderl. Ergänzung:)
Schriftteil Titelblatt (54) u. (57):Formel (ggf. Code, Fig.)
Betroffene(r) Stelle(n) i.d. Veröffentlichung(S., Sp., Z.)
•
Sie werden ersucht, die angemessene Berichtigung ——————————————————————————————————
X Austausch
wie folgt:vorzunehmen,
(ggf. Erläuterung zur Vorgangsweise:
and the second s
Notice for correcting clerical/printing errors in EPO patent documents.
The following deficiency(ies) appear(s) in document 0.166.287.A1 (publication No.),
published on .02.0186 Lillegible
☐incomplete
Merror(s) in the bibliographic data
wrong order (page/text transposition/duplication etc.)
☐inclusion of extraneous material .
Cother deficiency (supplementary remarks, if any:)
Section concerned:front.page(54).and.(57).:formula (code, fig., where applicable)
Section concerned:tttttr.fidatwat.miaatttaatcooe; i.d., muste abbitcoote;
Many to the sublication assessed a
Place in the publication concerned : (page, column, line)
The correction should be made
The correction should be made On the document itself and/or Do n the document itself and/or Do n the document itself and/or
The correction should be made on the document itself and/or So per attached corrected version by Simplementing and/or deleting the relevant passage(s), or
The correction should be made on the document itself and/or by Supplementing and/or deleting the relevant passage(s), or
The correction should be made on the document itself and/or So per attached corrected version by Simplementing and/or deleting the relevant passage(s), or
The correction should be made on the document itself and/or by Supplementing and/or deleting the relevant passage(s), or
The correction should be made on the document itself and/or where the correction should be made on the document itself and/or where the correction should be made as per attached corrected version by Streplacing
The correction should be made on the document itself and/or in on the do
The correction should be made on the document itself and/or preplacing supplementing and/or deleting the relevant passage(s), or as follows: (appropriate instructions: Erratum/Errata (faute(s) d'impression ou erreur(s) d'écriture dans les documents publiés par l'OEB. Il a été constaté que le document 0 166 287 Al (n° de publication), publié le 02. 01.86
The correction should be made on the document itself and/or preplacing supplementing and/or deleting the relevant passage(s), or as follows: (appropriate instructions: Erratum/Errata (faute(s) d'impression ou erreur(s) d'écriture dans les documents publiés par l'OEB. Il a été constaté que le document 0 166 287 A1 (n° de publication), publié le 02. 01.86 présente le (les) défaut(s) suivant(s) :
The correction should be made on the document itself and/or preplacing supplementing and/or deleting the relevant passage(s), or as follows: (appropriate instructions: Erratum/Errata (faute(s) d'impression ou erreur(s) d'écriture dans les documents publiés par 1'OEB. Il a été constaté que le document 0 166 287 A1 (n° de publication), publié le 02. 01.86
The correction should be made on the document itself and/or replacing supplementing and/or deleting the relevant passage(s), or as follows: (appropriate instructions: Erratum/Errata (faute(s) d'impression ou erreur(s) d'écriture dans les documents publiés par 1'OEB. Il a été constaté que le document
The correction should be made on the document itself and/or Sa per attached corrected version
The correction should be made on the document itself and/or replacing supplementing and/or deleting the relevant passage(s), or as follows: (appropriate instructions: Erratum/Errata (faute(s) d'impression ou erreur(s) d'écriture dans les documents publiés par 1'0EB. Il a été constaté que le document 0 166 287 A1 (n° de publication), publié le 02. 01.86 présente le (les) défaut(s) suivant(s): Document illisible Document incomplet Document incomplet Assemblage incorrect (interversion ou répétition de pages, de parties de texte, etc.) Mentions inexactes apportées par l'Office
The correction should be made on the document itself and/or supplementing and/or deleting the relevant passage(s), or as follows: (appropriate instructions: Erratum/Errata (faute(s) d'impression ou erreur(s) d'écriture dans les documents publiés par 1'0EB. Il a été constaté que le document 0 166 287 A1 (n° de publication), publié le 02. 01.86 présente la (les) défaut(s) suivant(s): Document illisible Document illisible Document incomplet Monnées bibliographiques erranées Assembloge incorrect (interversion ou répétition de pages, de parties de texte, etc.) Mentions inexactes apportées par l'Office Publication de matériel sons rapport avec le document Divers
The correction should be made on the document itself and/or replacing
The correction should be made on the document itself and/or replacing
The correction should be made on the document itself and/or replacing
The correction should be made
The correction should be made
The correction should be made on the document itself and/or
The correction should be made
The correction should be mode

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

@ Anmeldenummer: 85107104.3

2 Anmeldetag: 10.06.85

(5) Int. Cl.4: **C 07 D 401/12**, C 07 D 491/04, A 61 K 31/44

② Priorität: 16.06.84 CH 2899/84 16.06.84 CH 2901/84 (7) Anmelder: Byk Gulden Lomberg Chemische Fabrik GmbH, Byk-Gulden-Strasse 2, D-7750 Konstanz (DE)

Veröffentlichungstag der Anmeldung: 02.01.86 Patentblatt 86/1 Erfinder: Kohl, Bernhard, Dr., Heinrich-v.-Tettingen Strasse 35a, D-7750 Konstanz 19 (DE)
Erfinder: Sturm, Ernst, Dr., In de Reben 1, D-7750 Konstanz 19 (DE)
Erfinder: Klemm, Kurt, Prof. Dr., Im Weinberg 2, D-7753 Allensbach (DE)
Erfinder: Riedel, Richard, Dr., Salmannswellergasse 36, D-7750 Konstanz (DE)
Erfinder: Figala, Volker Dr., Am Hochfirst 2, D-7753 Allensbach 4 (DE)
Erfinder: Ralner, Georg, Dr., Josef-Anton-Feuchtmayer-Strasse 7, D-7750 Konstanz

Benannte Vertragsstaaten: AT BE CH DE FR GB IT LI LU
NL SE

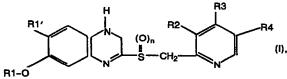
Erfinder: Schaefer, Hartmann, Dr., Zum Purren 27, D-7750 Konstanz 16 (DE) Erfinder: Senn-Bilfinger, Jörg, Dr., Säntisstrasse 7, D-7750 Konstanz (DE)

(DE)

Dialoxypyridine, Verfahren zu ihrer Herstellung, Ihre Anwendung und sie enthaltende Arzneimittel.

Dialkoxypyridine der allgemeinen Formel I

sowle deren Salze sind neue Verbindungen mit interessanten pharmakologischen Eigenschaften.



Z ...

worin R1 ein

R1 einen ganz oder überwiegend durch Fluor substituierten 1–3C-Alkyirest oder einen Chloridfluormethylrest und

R1' Wasserstoff, Halogen, Trifluormethyl, einen 1-3C-Alkylrest oder einen gegebenenfalls ganz oder überwiegend durch Fluor substituierten 1-3C-Alkoxyrest oder

R1 und R1' gemeinsam und unter Einschluß des Sauerstoffatoms, an das R1 gebunden ist, einen gegebenenfalls ganz oder teilweise durch Fluor substituierten 1-2C-Alkylendioxyrest oder einen Chlortrifluorethylendioxyrest darstellen.

R3 einen 1-3C-Alkoxyrest, einer der Reste R2 und R4 einen 1-3C-Alkoxyrest und der andere ein Wasserstoffatom oder einen 1-3C-Alkylrest und n die Zahlen 0 oder 1 darstellt,



(1) Veröffentlichungsnummer:

0 166 287

1

₽3

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

Anmeldenummer: 85107104.3

Anmeldetag: 10.06.85

10 Int. Cl.4: C 07 D 401/12, C 07 D 491/04, A 61 K 31/44

(1) Priorität: 16.06.84 CH 2899/84

16.06.84 CH 2901/84

Anmelder: Byk Guiden Lomberg Chemische Fabrik **7** GmbH, Byk-Gulden-Strasse 2, D-7750 Konstanz (DE)

Erfinder: Kohl, Bernhard, Dr., Heinrich-v.-Tettingen Strasse 35a, D-7750 Konstanz 19 (DE) Erfinder: Sturm, Ernst, Dr., In de Reben 1,

Veröffentlichungstag der Anmeldung: 02.01.86 Patentblatt 86/1

Erfinder: Klemm, Kurt, Prof. Dr., Im Weinberg 2, D-7753 Allensbach (DE)

Erfinder: Riedel, Richard, Dr., Salmannswellergasse 36, D-7750 Konstanz (DE)

Erfinder: Figala, Volker Dr., Am Hochfirst 2, D-7753 Aliensbach 4 (DE)

D-7750 Konstanz 19 (DE)

Erfinder: Rainer, Georg, Dr., Josef-Anton-Feuchtmayer-Strasse 7, D-7750 Konstanz

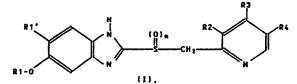
Erfinder: Schaefer, Hartmann, Dr., Zum Purren 27, D-7750 Konstanz 16 (DE) Erfinder: Senn-Bilfinger, Jörg, Dr., Säntisstrasse 7,

Benannte Vertragsstaaten: AT BE CH DE FR GB IT LI LU NL SE

D-7750 Konstanz (DE)

- Dialkoxypyridine, Verfahren zu ihrer Herstellung, ihre Anwendung und sie enthaltende Arzneimittel.
- Dialkoxypyridine der allgemeinen Formel I

sowie deren Saize sind neue Verbindungen mit interessanten pharmakologischen Eigenschaften.



worin

٤

R1 einen ganz oder überwiegend durch Fluor substituierten 1-3C-Alkylrest oder einen Chloridfluormethylrest und

R1' Wasserstoff, Halogen, Trifluormethyl, einen 1-3C-Alkylrest oder einen gegebenenfalls ganz oder überwiegend durch Fluor substitulerten 1-3C-Alkoxyrest oder

R1 und R1' gemeinsam und unter Einschluß des Sauerstoffatoms, an das R1 gebunden ist, einen gegebenenfalls ganz oder teilweise durch Fluor substituierten 1-2C-Alkylendioxyrest oder einen Chlortrifluorethylendioxyrest darstellen,

R3 einen 1-3C-Alkoxyrest,

einer der Reste R2 und R4 einen 1-3C-Alkoxyrest und der andere ein Wasserstoffatom oder einen 1-3C-Alkylrest und n die Zahlen 0 oder 1 darstellt,

ACTORUM AG

<u>Dialkoxvovridine. Verfahren zu ihrer Herstellung. ihre Anwendung und sie</u> <u>enthaltende Arzneimittel</u>

5 Anwendungsgebiet der Erfindung

Die Erfindung betrifft neue Dialkoxypyridine, Verfahren zu ihrer Herstellung, ihre Anwendung und sie enthaltende Arzneimittel. Die erfindungsgemäßen Verbindungen werden in der pharmazeutischen Industrie als Zwischenprodukte und zur Herstellung von Medikamenten verwendet.

Stand der Technik

In der europäischen Patentanmeldung 0 005 129 werden substituierte Pyridylsulfinylbenzimidazole beschrieben, die magensäuresekretionshemmende Eigenschaften besitzen sollen. – In der europäischen Patentanmeldung 0 074 341 wird die Verwendung einer Reihe von Benzimidazolderivaten zur Magensäuresekretionshemmung beschrieben. In der britischen Patentanmeldung 6B 2 082 580 werden tricyclische Imidazolderivate beschrieben, die die Magensäuresekretion hemmen und die Entstehung von Ulcera verhindern sollen.

20

10

Es wurde nun überraschenderweise gefunden, daß die unten näher beschriebenen Dialkoxypyridine interessante und unerwartete Eigenschaften aufweisen, durch die sie sich in vorteilhafter Weise von den bekannten Verbindungen unterscheiden.

25

Beschreibung der Erfindung

Gegenstand der Erfindung sind neue Dialkoxypyridine der allgemeinen Formel I

30

35

40

$$\begin{array}{c|c}
R1' & & & \\
& & & \\
R1-0 & & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& &$$

25

6853

worin

- R1 einen ganz oder überwiegend durch Fluor substituierten 1-3C-Alkylrest oder einen Chlordifluormethylrest und
- R1' Wasserstoff, Halogen, Trifluormethyl, einen 1-3C-Alkylrest oder einen gegebenenfalls ganz oder überwiegend durch Fluor substituierten 1-3C-Alkoxyrest, oder
 - R1 und R1' gemeinsam und unter Einschluß des Sauerstoffatoms, an das R1 gebunden ist, einen gegebenenfalls ganz oder teilweise durch Fluor substituierten 1-2C-Alkylendioxyrest oder einen Chlortrifluorethylendioxyrest darstellen,
 - R3 einen 1-3C-Alkoxyrest,
 - einer der Reste R2 und R4 einen 1-3C-Alkoxyrest und der andere ein Wasserstoffatom oder einen 1-3C-Alkylrest und
 - n die Zahlen O oder 1 darstellt,
- 15 sowie die Salze dieser Verbindungen.

Als ganz oder überwiegend durch Fluor substituierte 1-3C-Alkylreste seien beispielsweise der 1,1,2-Trifluorethylrest, der Perfluorpropylrest, der Perfluorethylrest und insbesondere der 1,1,2,2-Tetrafluorethylrest, der Trifluormethylrest, der 2,2,2-Trifluorethylrest und der Difluormethylrest

20 Trifluormethylrest, der 2,2,2-Trifluorethylrest und der Difluormethylrest genannt.

Halogen im Sinne der vorliegenden Erfindung ist Brom, Chlor und insbesondere Fluor.

1-3C-Alkylreste sind der Propyl-, Isopropyl-, Ethyl- und insbesondere der Methylrest.

1-3C-Alkoxyreste enthalten neben dem Sauerstoffatom die vorstehend genann-30 ten 1-3C-Alkylreste. Bevorzugt ist der Hethoxyrest.

Ganz oder überwiegend durch Fluor substituierte 1-3C-Alkoxyreste enthalten neben dem Sauerstoffatom die vorstehend aufgeführten ganz oder überwiegend durch Fluor substituierten 1-3C-Alkylreste. Beispielsweise seien der -3-

ethoxy- und der Difluormethoxyrest genannt.

1,1,2,2-Tetrafluorethoxy-, der Trifluormethoxy-, der 2,2,2-Trifluor-

Als gegebenenfalls ganz oder teilweise durch fluor substituierte 1-2C-Alkylendioxyreste seien beispielsweise der 1,1-Difluorethylendioxyrest $(-0-CF_2-CH_2-0-)$, der 1,1,2,2-Tetrafluorethylendioxyrest $(-0-CF_2-CH_2-0-)$, der 1,1,2-Trifluorethylendioxyrest $(-0-CF_2-CH_2-0-)$ und insbesondere der Difluormethylendioxyrest $(-0-CF_2-0-)$ als substituierte, und der Ethylendioxyrest und der Hethylendioxyrest als unsubstituierte Reste genannt.

10

Als Salze kommen für Verbindungen der Formel I, in denen n die Zahl 0 bedeutet (Sulfide), bevorzugt alle Säureadditionssalze in Betracht. Besonders erwähnt seien die pharmakologisch verträglichen Salze der in der Galenik üblicherweise verwendeten anorganischen und organischen Säuren. 15 Pharmakologisch unverträgliche Salze, die beispielsweise bei der Herstellung der erfindungsgemäßen Verbindungen im industriellen Maßstab als Verfahrensprodukte zunächst anfallen können, werden durch dem Fachmann bekannte Verfahren in pharmakologisch verträgliche Salze übergeführt. Als solche eignen sich beispielsweise wasserlösliche und wasserunlösliche Säureadditionssalze, wie das Hydrochlorid, Hydrobromid, Hydroiodid, Phosphat, 20 Nitrat, Sulfat, Acetat, Citrat, Gluconat, Benzoat, Hibenzat, Fendizoat, Butyrat, Sulfosalicylat, Maleat, Laurat, Malat, Fumarat, Succinat, Oxalat, Tartrat, Amsonat, Embonat, Metembonat, Stearat, Tosilat, 2-Hydroxy-3-naphthoat, 3-Hydroxy-2-naphthoat oder Mesilat.

25

30

Für Verbindungen der Formel I, in denen n die Zahl 1 bedeutet (Sulfoxide), kommen als Salze bevorzugt basische Salze in Betracht, insbesondere pharmakologisch verträgliche Salze mit in der Galenik üblicherweise verwendeten anorganischen und organischen Basen. Als Beispiele für basische Salze seien Natrium-, Kalium-, Calcium- oder Aluminiumsalze erwähnt.

Eine Ausgestaltung (Ausgestaltung a) der Erfindung sind Verbindungen der Formel I, worin R1' Wasserstoff darstellt und R1, R2, R3, R4 und n die oben angegebenen Bedeutungen haben, und ihre Salze.

35

Eine weitere Ausgestaltung (Ausgestaltung b) der Erfindung sind Verbin-

dungen der Formel I, worin R1' Halogen, Trifluormethyl, einen 1-3C-Alkylrest oder einen gegebenenfalls ganz oder überwiegend durch Fluor substituierten 1-3C-Alkoxyrest darstellt und R1, R2, R3, R4 und n die oben angegebenen Bedeutungen haben, und ihre Salze.

5

10

Eine weitere Ausgestaltung (Ausgestaltung c) der Erfindung sind Verbindungen der Formel I, worin R1 und R1' gemeinsam und unter Einschluß des Sauerstoffatoms, an das R1 gebunden ist, einen 1-2C-Alkylendioxyrest darstellen und R2, R3, R4 und n die oben angegebenen Bedeutungen haben, und ihre Salze.

Eine weitere Ausgestaltung (Ausgestaltung d) der Erfindung sind Verbindungen der Formel I, worin R1 und R1° gemeinsam und unter Einschluß des Sauerstoffatoms, an das R1 gebunden ist, einen ganz oder teilweise durch Fluor substituierten 1-2C-Alkylendioxyrest darstellen und R2, R3, R4 und n die oben angegebenen Bedeutungen haben, und ihre Salze.

Eine weitere Ausgestaltung (Ausgestaltung e) der Erfindung sind Verbindungen der Formel I, worin R1 und R1' gemeinsam und unter Einschluß des Sauerstoffatoms, an das R1 gebunden ist, einen Chlortrifluorethylendioxyrest darstellen und R2, R3, R4 und n die oben angegebenen Bedeutungen haben, und ihre Salze.

Bevorzugte Verbindungen der Ausgestaltung a sind solche der Formel I,
25 worin R1 1.1.2.2-Tetrafluorethyl, Trifluormethyl, 2.2.2-Trifluorethyl,
Difluormethyl oder Chlordifluormethyl, R1° Wasserstoff, R3 Methoxy, einer
der Reste R2 und R4 Methoxy und der andere Wasserstoff oder Methyl und n
die Zahlen D oder 1 darstellt, und die Salze dieser Verbindungen.

- 30 Bevorzugte Verbindungen der Ausgestaltung b sind solche der Formel I, worin R1 Difluormethyl, R1' Difluormethoxy oder Hethoxy, R3 Hethoxy, einer der Reste R2 und R4 Hethoxy und der andere Wasserstoff oder Hethyl und n die Zahlen 8 oder 1 darstellt, und die Salze dieser Verbindungen.
- 35 Bevorzugte Verbindungen der Ausgestaltung c sind solche der Formel I, worin R1 und R1' gemeinsam und unter Einschluß des Sauerstoffatoms, an das

R1 gebunden ist, einen Methylen- oder Ethylendioxyrest darstellen, R3 Methoxy, einer der Reste R2 und R4 Methoxy und der andere Wasserstoff oder Methyl und n die Zahlen 0 oder 1 darstellt, und die Salze dieser Verbindungen.

5

10

30

Bevorzugte Verbindungen der Ausgestaltung d sind solche der Formel I, worin R1 und R1' gemeinsam und unter Einschluß des Sauerstoffatoms, an das R1 gebunden ist, einen Difluormethylendioxyrest oder einen 1,1,2-Trifluorethylendioxyrest darstellen, R3 Methoxy, einer der Reste R2 und R4 Methoxy und der andere Wasserstoff oder Methyl und n die Zahlen 0 oder 1 darstellt, und die Salze dieser Verbindungen.

Bevorzugte Verbindungen der Ausgestaltung e sind solche der Formel I, worin R1 und R1' gemeinsam und unter Einschluß des Sauerstoffatoms, an das R1 gebunden ist, einen Chlortrifluorethylendioxyrest darstellen, R3 Hethoxy, einer der Reste R2 und R4 Methoxy und der andere Wasserstoff oder Methyl und n die Zahlen O oder 1 darstellt, und die Salze dieser Verbindungen.

- 20 Als erfindungsgemäße Verbindungen seien beispielsweise genannt:
 2-[(4,5-Dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5-trifluormethoxy-1Hbenzimidazol,
 - 2-[(4,5-Dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylthio]-5-trifluormethoxy-1H-benzimidazol,
- 25 2-[(4,5-Dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5-(1,1,2,2-tetra-fluorethoxy)-1H-benzimidazol,
 - 2-[(4,5-Dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylthio]-5-(1,1,2,2-tetrafluorethoxy)-1H-benzimidazol,
 - 2-[(4,5-Dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5-(2,2,2-trifluor-ethoxy)-1H-benzimidazol,
 - 2-[(4.5-Dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylthio]-5-(2.2.2-trifluorethoxy)-1H-benzimidazol,
 - 5-Difluormethoxy-2-[(4,5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylsulfinyl]-1H-benzimidazol.
- 35 5-Difluormethoxy-2-[(4,5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylthio]-1H-benzimidazol.

5-Chlordifluormethoxy-2-[(4,5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylsulfi-nyl]-1H-benzimidazol,

5-Chlordifluormethoxy-2-[(4,5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylthio]-1H-benzimidazol.

5,6-Bis(difluormethoxy)-2-[(4,5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylsulfinyl]-1H-benzimidazol,

-6-

- 5,6-Bis(difluormethoxy)-2-[(4,5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methyl-thio]-1H-benzimidszol
- 5-Difluormethoxy-6-methoxy-2-[(4,5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylsulfinyl]-1H-benzimidazol.
 - 5-Difluormethoxy-6-methoxy-2-[(4,5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methyl-thio]-1H-benzimidazol,
 - 2-[(4,5-Dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5-trifluormethoxy-1H-benzimid-azol.
- 15 2-[(4,5-Dimethoxy-2-pyridyl)methylthia]-5-trifluormethoxy-1H-benzimidazol, 2-[(4,5-Dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5-(1,1,2,2-tetrafluorethoxy)-1H-benzimidazol,
 - 2-[(4,5-Dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-5-(1,1,2,2-tetrafluorethoxy)-1H-benzimidazol,
- 20 2-[(4,5-Dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5-(2,2,2-trifluorethoxy)-1H-benzimidazol.
 - 2-[(4,5-Dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-5-(2,2,2-trifluorethoxy)-1H-benz-imidazol.
 - 5-Difluormethoxy-2-[(4,5-dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-1H-benzimid-
 - 5-Difluormethoxy-2-[(4,5-dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-1H-benzimidazol, 5-Chlordifluormethoxy-2-[(4,5-dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-1H-benz-
- 5-Chlordifluormethoxy-2-[(4,5-dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-1H-benzimid-30 azol.
 - 5.6-Bis(difluormethoxy)-2-[(4.5-dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-1H-benzimidazol.
 - 5.6-Bis(difluormethoxy)-2-[{4,5-dimethoxy-2-pyridyl}methylthio]-1H-benz-imidazol
- 35 5-Difluormethoxy-6-methoxy-2-[(4,5-dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-1H-benzimidazol,

S.

5-Difluormethoxy-6-methoxy-2-[(4,5-dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-1H-benzimidazol,

2-[(3,4-Dimethoxy-5-methyl-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5-trifluormethoxy-1H-benzimidazol.

- 5 2-[(3,4-Dimethoxy-5-methyl-2-pyridyl)methylthio]-5-trifluormethoxy-1Hbenzimidazol.
 - 2-[(3,4-Dimethoxy-5-methyl-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5-(1,1,2,2-tetra-fluorethoxy)-1H-benzimidazol.
 - 2-[(3,4-Dimethoxy-5-methyl-2-pyridyl)methylthio]-5-(1,1,2,2-tetrafluor-
- 10 ethoxy)-1H-benzimidazol,
 - 2-[(3,4-Dimethoxy-5-methyl-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5-(2,2,2-trifluor-ethoxy)-1H-benzimidazol,
 - 2-[(3,4-Dimethoxy-5-methyl-2-pyridyl)methylthio]-5-(2,2,2-trifluorethoxy)-1H-benzimidazol,
- 15 5-Difluormethoxy-2-[(3,4-dimethoxy-5-methyl-2-pyridyl)methylsulfinyl]-1H-benzimidazol.
 - 5-Difluormethoxy-2-{(3,4-dimethoxy-5-methyl-2-pyridyl)methylthio}-1H-benz-imidazol.
 - 5-Chlordifluormethoxy-2-[(3,4-dimethoxy-5-methyl-2-pyridyl)methylsul-
- 20 finyl]-1H-benzimidazol,
 - 5-Chlordifluormethoxy-2- $\{(3,4$ -dimethoxy-5-methyl-2-pyridyl)methylthio}-1H-benzimidazol,
 - 5.6-Bis(difluormethoxy)-2-[(3.4-dimethoxy-5-methyl-2-pyridyl)methylsul-finyl]-1H-benzimidazol.
- 5.6-Bis(difluormethoxy)-2-[(3,4-dimethoxy-5-methyl-2-pyridyl)methylthio]1H-benzimidazol
 - 5-Difluormethoxy-6-methoxy-2-[{3,4-dimethoxy-5-methyl-2-pyridyl}methyl-sulfinyl]-1H-benzimidazol,
 - 5-Difluormethoxy-6-methoxy-2-[(3,4-dimethoxy-5-methyl-2-pyridyl)methyl-
- 30 thio]-1H-benzimidazol,
 - 2-[(3,4-Dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5-trifluormethoxy-1H-benzimid-azol,
 - 2-[(3.4-Dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-5-trifluormethoxy-1H-benzimidazol.
 - 2-[(3,4-Dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5-(1,1,2,2-tetrafluorethoxy)-
- 35 1H-benzimidazol,
 - 2-[(3,4-Dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-5-(1,1,2,2-tetrafluorethoxy)-1H-

benzimidazol.

2-[(3,4-Dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5-(2,2,2-trifluorethoxy)-1H-benzimidazol,

2-[(3,4-Dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-5-(2,2,2-trifluorethoxy)-1H-benz-

5 imidazol,

5-Difluormethoxy-2-[(3,4-dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-1H-benzimidazol,

5-Difluormethoxy-2-[(3,4-dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-1H-benzimidazol,

5-Chlordifluormethoxy-2-[(3,4-dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-1H-benz-

10 imidazol,

5-Chlordifluormethoxy-2-[(3,4-dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-1H-benzimi-dazol.

5,6-Bis(difluormethoxy)-2-[(3,4-dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-1H-benzimidazol,

15 5,6-Bis(difluormethoxy)-2-[(3,4-dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-1H-benzimidazol.

5-Difluormethoxy-6-methoxy-2-[(3,4-dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-1H-benzimidazol,

5-Difluormethoxy-6-methoxy-2-[(3,4-dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-1H-

20 benzimidazol.

2,2-Difluor-6-[(4,5-dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5H-[1,3]-dioxolo-[4,5-f]benzimidazol.

2,2-Difluor-6-[(4,5-dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-5H-[1,3]-dioxolo-[4,5-f]benzimidazol,

25 2,2-Difluor-6-[(3-methyl-4,5-dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-5H-[1,3]-di-oxolo[4,5-f]benzimidazol,

2.2-Difluor-6-[(3-methyl-4,5-dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5H-[1,3]-dioxolo-[4,5-f]benzimidazol,

6-[(4,5-Diethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylthio]-2,2-difluor-5H-[1,3]-di-

30 oxolo[4,5-f]benzimidazol,

6-[(4.5-Diethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylsulfinyl]-2,2-difluor-5H-[1.3]-dioxolo[4.5-f]benzimidazol.

6.6.7-Trifluor-6.7-dihydro-2-[(4.5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methyl-thio]-1H-[1.4]-dioxino[2.3-f]benzimidazol.

35 6.6.7-Trifluor-6.7-dihydro-2-[(4.5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylsul-finyl]-1H-[1.4]-dioxino[2.3-f]benzimidazol.

```
6.6.7-Trifluor-6.7-dihydro-2-((4.5-dimethoxy-2-pyridyl)methylthiol-1H-
    [1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol,
    6.6.7-Trifluor-6.7-dihydro-2-[(4.5-dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-
    1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol,
    2-[(4,5-Diethoxy-2-pyridyl)methylthio]-6,6,7-trifluor-6,7-dihydro-1H-
    [1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol.
    2-[(4,5-Diethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-6,6,7-trifluor-6,7-dihydro-1H-
    [1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol.
     2-[(4,5-Diethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylthio]-6,6,7-trifluor-6,7-di-
    hydro-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol,
10
     2-[{4,5-Diethoxy-3-methyl-2-pyridyl}methylsulfinyl]-6,6,7-trifluor-6,7-di-
    hydro-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol.
     6,6-Difluor-6,7-dihydro-2-[(4,5-dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-1H-[1,4]-
     dioxino[2,3-f]benzimidazol.
    6.6-Difluor-6.7-dihydro-2-[(4.5-dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-1H-
     [1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol.
     6,6-Difluor-6,7-dihydro-2-[(4,5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylthiol-
     1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol.
     6,6-Difluor-6,7-dihydro-2-[(4,5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylsulfi-
     nyl]-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol.
20
     5,5,7,7-Tetrafluor-6,7-dihydro-2-[(4,5-dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-1H-
     [1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol,
     6,6,7,7-Tetrafluor-6,7-dihydro-2-[(4,5-dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfi-
     nyl]-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol,
     6,6,7,7-Tetrafluor-6,7-dihydro-2-[(4,5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)me-
25
     thylthio]-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol,
     6,6,7,7-Tetrafluor-6,7-dihydro-2-[(4,5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)me-
     thylsulfinyl]-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol,
     6-Chlor-6,7,7-trifluor-6,7-dihydro-2-[(4,5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)-
30
    methylsulfinyl]-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol.
     6-Chlor-6,7,7-trifluor-6,7-dihydro-2-[(4,5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)-
     methylthio]-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol,
     6-Chlor-6,7,7-trifluor-6,7-dihydro-2-[(4,5-dimethoxy-2-pyridyl)methylsul-
```

6-Chlor-6,7,7-trifluor-6,7-dihydro-2-((4,5-dimethoxy-2-pyridyl)methyl-

finyl]-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol,

thio]-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol,

```
2,2-Difluor-6-[(3,4-dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5H-[1,3]-dioxo-lo[4,5-f]benzimidazol,
```

- 2.2-Difluor-6-[(3.4-dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-5H-[1.3]-dioxolo-[4.5-f]benzimidazol.
- 5 2,2-Difluor-6-[(3,4-dimethoxy-5-methyl-2-pyridyl)methylthio]-5H-[1,3]-di-oxolo[4,5-f]benzimidazol,
 - 2,2-Difluor-6-[(3,4-dimethoxy-5-methyl-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5H-[1,3]-dioxolo[4,5-f]benzimidazol,
 - S-[(3,4-Diethoxy-5-methyl-2-pyridyl)methylthio]-2,2-difluor-5H-[1,3]-di-
- 10 oxolo[4,5-f]benzimidazol.
 - 6-[(3,4-Diethoxy-5-methyl-2-pyridyl)methylsulfinyl]-2,2-difluor-5H-[1,3]-dioxolo[4,5-f]benzimidazol,
 - 8.6.7-Trifluor-6.7-dihydro-2-[(3.4-dimethoxy-5-methyl-2-pyridyl)methylthio]-1H-[1.4]-dioxino[2.3-f]benzimidazol,
- 6,6,7-Trifluor-6,7-dihydro-2-[(3,4-dimethoxy-5-methyl-2-pyridyl)methylsulfinyl]-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol,
 - 6,6,7-Trifluor-6,7-dihydro-2-[(3,4-dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-1H[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol,
 - 5,8,7-Trifluor-6,7-dihydro-2-[(3,4-dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-
- 28 1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol,
 - 2-[(3,4-Diethoxy-2-pyridyl)methylthio]-6,6,7-trifluor-6,7-dihydro-1H-
 - [1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol,
 - 2-[(3,4-Diethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-6,6,7-trifluor-6,7-dihydro-1H-
 - [1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol.
- 2-[(3,4-Diethoxy-5-methyl-2-pyridyl)methylthio]-6,6,7-trifluor-6,7-di-hydro-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol,
 - 2-[(3,4-Diethoxy-5-methyl-2-pyridyl)methylsulfinyl]-6,6,7-trifluor-6,7-di-hydro-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol,
 - 6,6-Difluor-6,7-dihydro-2-[(3,4-dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-1H-[1,4]-
- 30 dioxino[2,3-f]benzimidazol,
 - 6,6-Difluor-6,7-dihydro-2-[(3,4-dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol.
 - 6,6-Difluor-6,7-dihydro-2-[(3,4-dimethoxy-5-methyl-2-pyridyl)methylthio]1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol,
- 35 6,6-Difluor-6,7-dihydro-2-[(3,4-dimethoxy-5-methyl-2-pyridyl)methylsulfinyl]-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol,

```
6,6,7,7-Tetrafluor-6,7-dihydro-2-[(3,4-dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-1H-
 [1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol,
 6.6.7.7-Tetrafluor-6.7-dihydro-2-[(3.4-dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfi-
 nyl]-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol,
 6,6,7,7-Tetrafluor-6,7-dihydro-2-[(3,4-dimethoxy-5-methyl-2-pyridyl)-
 methylthio]-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol,
 6,6,7,7-Tetrafluor-6,7-dihydro-2-[{3,4-dimethoxy-5-methyl-2-pyridyl}-
 methylsulfinyl]-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol,
 6-Chlor-6,7,7-trifluor-6,7-dihydro-2-[(3,4-dimethoxy-5-methyl-2-pyridyl)-
 methylsulfinyl]-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol,
 6-Chlor-6,7,7-trifluor-6,7-dihydro-2-[(3,4-dimethoxy-5-methyl-2-pyridyl)-
 methylthia]-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol.
 6-Chlor-6,7,7-trifluor-6,7-dihydro-2-{(3,4-dimethoxy-2-pyridy1)methylsul-
 finyl]-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol,
6-Chlor-6,7,7-trifluor-6,7-dihydro-2-((3,4-dimethoxy-2-pyridy1)methyl-
 thio]-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol.
 6-[(4,5-Dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylthio]-5H-[1,3]-dioxolo(4,5-f]-
 benzimidazol.
 6-[(4,5-Dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5H-[1,3]-dioxolo-
 [4,5-f]benzimidazol,
 6-[(4,5-Dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-5H-[1,3]-dioxolo[4,5-f]benzimi-
 6-[(4,5-Dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5H-[1,3]-dioxolo[4,5-f]benz-finyl]
 6-[(3,4-Dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-5H-[1,3]-dioxolo[4,5-f]benzimi-
 dazol.
 6-[(3,4-Dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5H-[1,3]-dioxolo[4,5-f]benz-
 imidazol.
 5-[(3,4-Dimethoxy-5-methyl-2-pyridyl)methylthio]-5H-[1,3]-dioxolo[4,5-f]-
 benzimidazol,
 6-[(3.4-Dimethoxy-5-methyl-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5H-[1,3]-dioxolo-
 [4,5-f]benzimidazol,
 6,7-Dihydro-2-[{4,5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl}methylthio]-1H-[1,4]-di-
 oxino[2,3-f]benzimidazol,
  \textbf{6.7-Dihydro-2-[(4.5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)} methylsulfinyl]-1H-[1.4]- \\
```

dioxino[2,3-f]benzimidazol,

20

25

30

35

6.7-Dihydro-2-[(3.4-dimethoxy-5-methyl-2-pyridyl)methylthio]-1H-[1.4]-di-oxino[2.3-f]benzimidazol.

6.7-Dihydro-2-[(3.4-dimethoxy-5-methyl-2-pyridyl) methylsulfinyl]-1H-[1.4]-dioxino[2.3-f] benzimidazol,

5 6,7-Dihydro-2-[(3,4-dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-1H-[1,4]-dioxino-[2,3-f]benzimidazol,

6.7-Dihydro-2-[(4.5-dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-1H-[1.4]-dioxino-[2.3-f]benzimidazol

und die Salze dieser Verbindungen.

Bedingt durch die Tautomerie im Imidazolring ist die 5-Substitution im Benzimidazol mit der 6-Substitution identisch. Entsprechend ist bei den Verbindungen, in denen R1 und R1' gemeinsam und unter Einschluß des Sauerstoffatoms, an das R1 gebunden ist, einen substituierten Ethylendioxyrest darstellen, die 6-Position im [1,4]-Dioxino[2,3-f]benzimidazolteil mit der 7-Position identisch.

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung ist ein Verfahren zur Herstellung der Dialkoxypyridine der Formel I. worin R1, R1', R2, R3. R4 und n die oben angegebenen Bedeutungen haben, und ihrer Salze.

Das Verfahren ist dadurch gekennzeichnet, daß man

a) Mercaptobenzimidazole der Formel II mit Picolinderivaten III.

(II)

oder

b) Benzimidazole der Formel IV mit Mercaptopicolinen V,

oder

35

20 c) o-Phenylendiamine der Formel VI mit Ameisensäurederivaten VII

umsetzt und gegebenenfalls anschließend die nach a), b) oder c) erhaltenen 2-Benzimidazolyl-2-pyridylmethyl-sulfide der Formel VIII

oxidiert und/oder in die Salze überführt,

. 6853

oder daß man

287EP

d) Benzimidazole der Formel IX mit Pyridinderivaten X

-14-

oder

20

45

e) Sulfinylderivate der Formel XI mit 2-Picolinderivaten XII

25 R1-0 R1-0 R2-Y R2-Y R2-Y R2-Y R4-CH₂ (XII),

umsetzt und gegebenenfalls anschließend in die Salze überführt, wobei Y.

Z. Z' und Z'' geeignete Abgangsgruppen darstellen, M für ein Alkalimetallatom (Li, Na oder K) steht, M' für das Xquivalent eines Metallatoms steht
und R1, R1', R2, R3, R4 und n die oben angegebenen Bedeutungen haben.

Bei den vorstehend aufgeführten Umsetzungen können die Verbindungen II-XII 40 als solche oder gegebenenfalls in Form ihrer Salze eingesetzt werden.

Die Herstellungsverfahren a), b) und c) führen zu den erfindungsgemäßen Sulfiden, die Oxidation der Verbindungen VIII und die Verfahren d) und e) liefern die erfindungsgemäßen Sulfoxide.

Welche Abgangsgruppen Y, Z, Z' bzw. Z'' geeignet sind, ist dem Fachmann

10

aufgrund seines Fachwissens geläufig. Eine geeignete Abgangsgruppe Y ist beispielsweise eine Gruppe, die zusammen mit der Sulfinylgruppe, an die sie gebunden ist, ein reaktives Sulfinsäurederivat bildet. Als geeignete Abgangsgruppen Y seien beispielsweise Alkoxy-, Dialkylamino- oder Alkylmercaptogruppen genannt. Als geeignete Abgangsgruppen Z, Z' bzw. Z'' seien beispielsweise Halogenatome, insbesondere Chloratome, oder durch Veresterung (z.B. mit p-Toluolsulfonsäure) aktivierte Hydroxylgruppen genannt. Das Äquivalent eines Metallatoms M' ist beispielsweise ein Alkalimetall-(Li, Na oder K), oder ein Erdalkalimetallatom (z.B. Mg), das durch ein Halogenatom (z.B. Br, Grignard-Reagenz) substituiert ist, oder irgendein anderes, gegebenenfalls substituiertes Metallatom, von dem bekannt ist, daß es bei Substitutionsreaktionen metallorganischer Verbindungen wie die obenerwähnten Metalle reagiert.

Die Umsetzung von II mit III erfolgt in an sich bekannter Weise in geeigneten, vorzugsweise polaren protischen oder aprotischen Lösungsmitteln (wie Methanol, Isopropanol, Dimethylsulfoxid, Aceton, Dimethylformamid oder Acetonitril) unter Zusatz oder unter Ausschluß von Wasser. Sie wird beispielsweise in Gegenwart eines Protonenakzeptors durchgeführt. Als solche eignen sich Alkalimetallhydroxide, wie Natriumhydroxid, Alkalimetallcarbonate, wie Kaliumcarbonat, oder tertiäre Amine, wie Pyridin, Triethylamin oder Ethyldiisopropylamin. Alternativ kann die Umsetzung auch ohne Protonenakzeptor durchgeführt werden, wobei - je nach Art der Ausgangsverbindungen - gegebenenfalls zunächst die Säureadditionssalze in besonders 25 reiner form abgetrennt werden können. Die Reaktionstemperatur kann zwischen 0° und 150° C liegen, wobei in Gegenwart von Protonenakzeptoren Temperaturen zwischen 20° und 80° C und ohne Protonenakzeptoren zwischen 60° und 120°C - insbesondere die Siedetemperatur der verwendeten Lösungsmittel - bevorzugt sind. Die Reaktionszeiten liegen zwischen 0,5 und 24 Stun-30 den.

Bei der Umsetzung von IV mit V. die in an sich bekannter Weise erfolgt, kommen ähnliche Reaktionsbedingungen wie bei der Umsetzung von II mit III zur Anwendung.

35

Die Reaktion von VI mit VII wird bevorzugt in polaren, gegebenenfalls was-

.

6853 -

serHaltigen Lösungsmitteln in Gegenwart einer starken Säure, z.8. Salzsäure, insbesondere bei der Siedetemperatur des verwendeten Lösungsmittels durchgeführt.

Die Oxidation der Sulfide VIII erfolgt in an sich bekannter Weise und unter den Bedingungen, wie sie dem Fachmann für die Oxidation von Sulfiden zu Sulfoxiden geläufig sind [siehe hierzu z.B. J. Drabowicz und M. Mikolajczyk, Organic preparations and procedures int. 14(1-2), 45-89(1982) oder E. Block in S. Patai, The Chemistry of Functional Groups, Supplement E. Part 1, S. 539-608, John Wiley and Sons (Interscience Publication), 1980]. Als Oxidationsmittel kommen alle für die Oxidation von Sulfiden zu Sulfoxiden Üblicherweise verwendeten Reagenzien in Frage, z.B. Hypohalogenite, insbesondere Peroxysäuren, wie z.B. Peroxyessigsäure, Trifluorperoxyessigsäure, 3,5-Oinitroperoxybenzoesäure, Peroxymaleinsäure oder bevorzugt m-Chlorperoxybenzoesäure.

Die Reaktionstemperatur liegt (je nach Reaktivität des Oxidationsmittels und Verdünnungsgrad) zwischen -70°C und der Siedetemperatur des verwendeten Lösungsmittels, bevorzugt jedoch zwischen -50° und +20°C. Die Oxidation wird zweckmäßigerweise in inerten Lösungsmitteln, z. B. aromatischen oder chlorierten Kohlenwasserstoffen, wie Benzol, Toluol, Dichlormethan oder Chloroform, oder in Estern, wie Essigsäureethylester oder Essigsäureisopropylester, oder in Ethern, wie Dioxan, mit Zusatz von Wasser oder ohne Wasser durchgeführt.

25

20

Die Umsetzung von IX mit X erfolgt bevorzugt in inerten Lösungsmitteln, wie sie auch für die Reaktion von Enolationen mit Alkylierungsmitteln üblicherweise verwendet werden. Beispielsweise seien aromatische Lösungsmittel wie Benzol oder Toluol genannt. Die Reaktionstemperatur liegt (je nach Art des Alkalimetallatoms M und der Abgangsgruppe Z) in der Regel zwischen 0° und 120°C, wobei die Siedetemperatur des verwendeten Lösungsmittels bevorzugt ist. Beispielsweise [wenn M Li(Lithium) und Z Cl(Chlor) darstellt und die Umsetzung in Benzol durchgeführt wird] ist die Siedetemperatur von Benzol (80°C) bevorzugt.

35

Die Verbindungen XI werden mit den Verbindungen XII in an sich bekannter

Weise umgesetzt, wie sie dem Fachmann für die Reaktion metallorganischer Verbindungen geläufig ist.

Je nach Art der Ausgangsverbindungen, die gegebenenfalls auch in Form ihrer Salze eingesetzt werden können, und in Abhängigkeit von den Reaktionsbedingungen werden die erfindungsgemäßen Verbindungen zunächst entweder als solche oder in Form ihrer Salze gewonnen.

Im übrigen erhält man die Salze durch Auflösen der freien Verbindungen in einem geeigneten Lösungsmittel, z.B. in einem chlorierten Kohlenwasserstoff, wie Methylenchlorid oder Chloroform, einem niedermolekularen aliphatischen Alkohol (Ethanol, Isopropanol), einem Ether (Diisopropylether), Keton (Aceton) oder Wasser, das die gewünschte Säure bzw. Base enthält, oder dem die gewünschte Säure bzw. Base – gegebenenfalls in der genau berechneten stöchiometrischen Menge anschließend zugegeben wird.

Die Salze werden durch Filtrieren, Umfällen, Ausfällen oder durch Verdampfen des Lösungsmittels gewonnen.

Erhaltene Salze können durch Alkalisieren bzw. Ansäuern, z.8. mit wäßrigem Natriumhydrogencarbonat bzw. mit verdünnter Salzsäure, in die freien Verbindungen umgewandelt werden, welche wiederum in die Salze übergeführt werden können. Auf diese Weise lassen sich die Verbindungen reinigen, oder es lassen sich pharmakologisch nicht verträgliche Salze in pharmakologisch verträgliche Salze umwandeln.

Die erfindungsgemäßen Sulfoxide sind optisch aktive Verbindungen. Die Erfindung umfaßt daher sowohl die Enantiomeren als auch ihre Mischungen und Racemate. Die Enantiomeren können in an sich bekannter Weise (beispielsweise durch Herstellung und Trennung entsprechender diastereoisomerer Verbindungen) separiert werden. Die Enantiomeren können aber auch durch asymmetrische Synthese, beispielsweise durch Reaktion optisch aktiver reiner Verbindungen XI oder diastereoisomer reiner Verbindungen XI mit Verbindungen XII hergestellt werden [siehe hierzu K.K. Andersen, Tetrahedron Lett., 93 (1962)].

Die erfindungsgemäßen Verbindungen werden bevorzugt durch Umsetzung von II mit III und gegebenenfalls anschließende Oxidation des entstandenen Sulfids VIII synthetisiert.

-18-

Die Verbindungen der Formel II sind teils bekannt (DE-OS 31 32 613), oder sie können nach bekannten Vorschriften analog hergestellt werden. Verbindungen II erhält man beispielsweise durch Umsetzen von Verbindungen VI mit Kohlendisulfid in Gegenwart von Alkalihydroxiden oder mit Alkali-O-ethyldithiocarbonaten.

Die Verbindungen VI können nach der im folgenden Reaktionsschema A angegebenen allgemeinen Herstellungsmethode synthetisiert werden:

15 Reaktionsschema A:

287EP

10

20
$$R1^{1} \xrightarrow{HNO_3} \xrightarrow{R1^{1}} \xrightarrow{HNO_2} \xrightarrow{H2} \xrightarrow{H2}$$
25
$$R1^{1} \xrightarrow{HNO_3} \xrightarrow{R1^{1}} \xrightarrow{H2} \xrightarrow{H2} \xrightarrow{HNO_3} \xrightarrow{HNO_3} \xrightarrow{H3} \xrightarrow{R1^{1}} \xrightarrow{H3} \xrightarrow{H$$

287EP

5

15

25

30

35

Die Ausgangsverbindungen A1 - A3 können nach bekannten Methoden oder analog zu diesen [z.B. J.Org.Chem. 44, 2907-2910 (1979); J.Org.Chem. 29, 1-11 (1964); DE-OS 20 29 556; DE-OS 28 48 531; J.Fluorine Chem. 18, 281-91 (1981); Synthesis 1980, 727-8] hergestellt werden, wobei bei ungleichen Substituenten R1' und R1-O- auch Isomerengemische entstehen können.

Die Verbindungen IV, IX und XI können beispielsweise aus den Verbindungen II in für den Fachmann bekannter Weise hergestellt werden.

Die Verbindungen IX werden beispielsweise aus den Verbindungen II durch Methylierung, Oxydation und anschließende Deprotonierung - z.B. mit Alkalimetallhydriden oder -alkoholaten oder üblichen metallorganischen Verbindungen erhalten. Die Verbindungen X werden in Anlehnung an Z. Talik, Roczniki Chem. 35, 475 (1961) hergestellt.

Die Verbindungen III können - je nach Substitutionsmuster - auf verschiedene Weise hergestellt werden:

1. Verbindungen III mit R2 und R3 = 1-3C-Alkoxy und R4 = Wasserstoff 20 oder 1-3C-Alkyl.

Diese Verbindungen werden z.B. ausgehend von bekannten oder auf bekanntem Wege herstellbaren 3-Hydroxy- bzw. 3-Hydroxy-5-alkyl-pyridinen durch Benzylierung der Hydroxygruppe (z.B. mit Kaliumhydroxid und Benzylchlorid in Dimethylsulfoxid), N-Oxidation (z.B. mit 30 %-igem Wasserstoffperoxid), Nitrierung in 4-Position (z.B. mit Nitriersäure), Austausch der Nitrogruppe gegen die 1-3C-Alkoxygruppe (z.B. durch Umsetzung mit Alkali-alkoxid), reduktive Debenzylierung und gleichzeitige N-Deoxygenierung (z.B. mit Wasserstoff an Palladium/Kohle in saurem Medium), Einführung der Hydroxymethylgruppe in o-Position zum Pyridinstickstoff (z.B. durch Umsetzung mit alkalischer Formalinlösung), Umwandlung der 3-Hydroxy- in eine 1-3C-Alkoxygruppe (z.B. durch Alkylierung mit 1-3C-Alkyliodid in basischem Medium) und Einführung der Fluchtgruppe Z' (z.B. durch Umsetzung mit Thionylchlorid) hergestellt. In einer bevorzugten Alternative werden die Verbindungen ausgehend von bekannten oder auf bekanntem Wege herstellbaren

3-Hydroxy-2-alkyl- bzw. 3-Hydroxy-2,5-dialkyl-pyridinen durch Alkylierung der Hydroxygruppe (z.B. mit Kaliumhydroxid und Hethyliodid in
Dimethylsulfoxid), N-Oxidation (z.B. mit 30%igem Wasserstoffperoxid),
Nitrierung in 4-Position (z.B. mit Salpetersäure), Austausch der
Nitrogruppe gegen die 1-3C-Alkoxygruppe (z.B. durch Umsetzung mit
Alkalialkoxid), Umwandlung in das 2-Acetoxymethylpyridin (z.B. mit
heißem Essigsäureanhydrid), Verseifung (z.B. mit verdünnter Natronlauge) zur Hydroxymethylgruppe und Einführung der Fluchtgruppe Z'
(z.B. durch Umsetzung mit Thionylchlorid) hergestellt.

10

15

5

2. Verbindungen III mit R3 und R4 = 1-3C-Alkoxy und R2 = Wasserstoff.

Diese Verbindungen werden z.B. ausgehend vom bekannten 5-Hydroxy-2-methylpyridinen durch Alkylierung der Hydroxygruppe (z.B. mit 1-3C-Alkyliodid und Kaliumhydroxid in Dimethylsulfoxid), N-Oxidation (z.B. mit 30 %-igem Wasserstoffperoxid), Nitrierung in 4-Position (z.B. mit Nitriersäure), Austausch der Nitrogruppe gegen die 1-3C-Alkoxygruppe (z.B. durch Umsetzung mit Alkali-alkoxid), Umwandlung in das 2-Acetoxymethylpyridin (z.B. mit heißem Essigsäureanhydrid), Verseifung (z.B. mit verdünnter Natronlauge) zur 2-Hydroxymethylgruppe und Einführung der Fluchtgruppe Z' (z.B. durch Umsetzung mit Thionylchlorid) hergestellt.

3. Verbindungen III mit R3 und R4 = 1-3C-Alkoxy und R2 = 1-3C-Alkyl.

25

30

35

20

Diese Verbindungen werden z.B. ausgehend von bekannten oder auf bekanntem Weg herstellbaren 2-Methyl-3-alkyl-4-alkoxypyridinen (siehe z.B. EP-A 0 080 602) durch N-0xidation (z.B. mit 30 %-igem Wasserstoffperoxid), gezielte Acetoxylierung und anschließende Verseifung in 5-Postition (z.B. mit Essigsäureanhydrid und anschließend Natronlauge), Alkylierung der 5-Hydroxygruppe (z.B. mit 1-3C-Alkyliodid und Natronlauge in Dimethylsulfoxid), N-0xidation (z.B. mit m-Chlorperoxibenzoesäure), Umwandlung in das 2-Acetoxymethylpyridin (z.B. mit heißem Essigsäureanhydrid), Verseifung (z.B. mit verdünnter Natronlauge) zur 2-Hydroxymethylgruppe und Einführung der Fluchtgruppe Z' (z.B. durch Umsetzung mit Thionylchlorid) hergestellt.

287EP

15

20

-21

6853

Welche Reaktionsbedingungen (Temperaturen, Reaktionszeiten, Lösungsmittel etc.) bei den oben skizzierten Synthesewegen für die Herstellung der Verbindungen III im einzelnen erforderlich sind, ist dem Fachmann aufgrund seines Fachwissens geläufig. Die genaue Herstellung einzelner Vertreter der Verbindungen III ist in den Beispielen angegeben. Die Herstellung weiterer Vertreter erfolgt in ansloger Weise.

Verbindungen der Formel III, worin R3 einen 1-3C-Alkoxyrest darstellt,

einer der Reste R2 und R4 einen 1-3C-Alkoxyrest und der andere einen 1-3CAlklyrest darstellt sind neu und ebenfalls Gegenstand der Erfindung.

Die Verbindungen V, VII und XII werden beispielsweise ausgehend von den Verbindungen III auf für den Fachmann bekannten Wegen hergestellt.

Die folgenden Beispiele erläutern die Erfindung näher, ohne sie einzuschränken. Die in den Beispielen namentlich aufgeführten Verbindungen der Formel I sowie Salze dieser Verbindungen sind bevorzugter Gegenstand der Erfindung. In den Beispielen bedeutet F. Schmelzpunkt, Zers. steht für Zersetzung, Sdp. steht für Siedepunkt.

<u>Beispiele</u>

5

1. <u>2-[(4.5-Dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-5-trifluormethoxy-1H-benzimidazol</u>

Zu einer Lösung von 1,64 g 2-Mercapto-5-trifluormethoxy-1H-benzimidazol in 40 ml Ethanol und 20 ml 1n Natronlauge werden 1,57 g 2-Chlormethyl-4,5-dimethoxypyridiniumchlorid zugegeben, 2 Stunden bei 20°C und anschließend noch 1 Stunde bei 40°C gerührt, Ethanol am Rotationsverdampfer (1 kPa/40°C) abdestilliert, der dabei ausfallende farblose Niederschlag über eine Nutsche filtriert, mit 1n Natronlauge und Wasser nachgewaschen und ge-

15 trocknet. Man erhält 2,15 g (79 % d.Th.) der Titelverbindung vom F. 92-93°C.

Analog erhält man

 $\hbox{\bf 5-Chlordifluormethoxy-2-[(4.5-dimethoxy-2-pyridyl)} methyl thio]-1 H-benzimid-like the property of the p$

20 azol,

 $5-Difluormethoxy-2-[(4,5-dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-1H-benz-imidazol (<math>\"{0}1$),

5,6-Bis(difluormethoxy)-2-[(4,5-dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-1H-benz-imidazol,

5-Difluormethoxy-6-methoxy-2-[(4.5-dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-1H-benzimidazol (F. 159-160°C) und

5-Difluormethoxy-6-fluor-2-[(4,5-dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-1H-benzimidazol

durch Umsetzung von

30 5-Chlordifluormethoxy-2-mercapto-1H-benzimidazol.

5-Difluormethoxy-2-mercapto-1H-benzimidazol,

5,6-Bis(difluormethoxy)-2-mercapto-1H-benzimidazol,

5-Difluormethoxy-2-mercapto-6-methoxy-1H-benzimidazol und

5-Difluormethoxy-6-fluor-2-mercapto-1H-benzimidazol

35 mi1

2-Chlormethyl-4,5-dimethoxypyridiniumchlorid.

2. <u>2-[(4.5-Dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5-trifluormethoxy-</u> 1H-benzimidazol

Zu einer Lösung von 0,36 g 2-[4,5-Dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-5-trifluormethoxy-1H-benzimidazol in 10 ml Methylenchlorid tropft man bei -50°C
5,5 ml einer 0,2m Lösung von m-Chlorperoxibenzoesäure in Methylenchlorid
zu und rührt weitere 30 Minuten bei der angegebenen Temperatur. Nach Zugabe von 0,3 ml Triethylamin wird die kalte Reaktionsmischung in 10 ml
5 %-ige Natriumthiosulfat- und 10 ml 5 %-ige Natriumcarbonatlösung eingerührt, nach Phasentrennung wird noch dreimal mit 10 ml Methylenchlorid
extrahiert, die vereinigten organischen Phasen werden einmal mit 5 ml
einer 5 %igen Natriumthiosulfatlösung gewaschen, getrocknet, vom Trockenmittel (Magnesiumsulfat) filtriert und eingeengt. Der Rückstand wird mit
Diisopropylether zur Kristallisation gebracht und anschließend aus
Methylenchlorid/Diisopropylether umgefällt. Man erhält 0,27 g (72 % d.Th.)
der Titelverbindung als farblosen Feststoff vom F. 159-61°C (Zers.).

Analog erhält man

5-Chlordifluormethoxy-2-[(4,5-dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-1H-benz-

5-Difluormethoxy-2-[(4,5-dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyll-1H-benz-imidazol [F. 1590C (Zers.)],

5,6-Bis(difluormethoxy)-2-[(4,5-dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-1H-benzimidazol.

5-Difluormethoxy-6-methoxy-2-[(4,5-dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-1H-benzimidazol und

5-Difluormethoxy-6-fluor-2,2-[(4,5-dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-1H-benzimidazol

durch Oxidation der weiteren Sulfide des Beispiels 1 mit m-Chlorperoxibenzoesäure.

3. 2-[(4.5-Dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-5-(1.1.2.2-tetrafluorethoxy)1H-benzimidazol

35

25

Nach der in Beispiel 1 angegebenen Arbeitsweise erhält man durch Umsetzung von 1,07 g 2-Mercapto-5-(1,1,2,2-tetrafluorethoxy)-1H-benzimidazol mit

-24-

6853

0,90 g 2-Chlormethyl-4,5-dimethoxypyridiniumchlorid in 15 ml Ethanol unter Zusatz von 17 ml 0,5 n Natronlauge 1,40 g der Titelverbindung als gelbes \ddot{o} l. Umkristallisation aus Petrolether liefert das Produkt in Form farbloser Kristalle vom F. 125-127°C. Ausbeute: 1,20 g $\{72\%\ d.Th\}$.

5

4. 2-[(4.5-Dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5-(1.1.2.2-tetrafluor-ethoxy)-1H-benzimidazol

Nach der in Beispiel 2 angegebenen Arbeitsweise erhält man durch Oxidation
von 0.76 g 2-[(4.5-Dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-5-(1.1.2.2-tetrafluorethoxy)-1H-benzimidazol mit 19 ml einer 0.1 m Lösung von m-Chlorperoxibenzoesäure in 30 ml Methylenchlorid bei -40°C nach Extraktion eine Lösung
des Produktes in Methylenchlorid. Nach Trocknung über Magnesiumsulfat wird
vom Trockenmittel filtriert, eingeengt und der Rückstand aus Methylenchlorid/Diisopropylether kristallisiert. Man erhält 0.64 g (82% d.Th.) der
Titelverbindung in Form farbloser Kristalle vom F. 160-162°C (Zers.).

5. 2-[(4.5-Dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-5-(2.2.2-trifluorethoxy)-1H-benzimidazol

20

25

1.0 g 2-Mercapto-5-(2.2.2-trifluorethoxy)-1H-benzimidazol werden in 15 ml Ethanol und 8,5 ml 1n Natronlauge gelöst, mit 0,90 g 2-Chlormethyl-4,5-dimethoxypyridiniumchlorid versetzt und 20 Stunden gerührt. Nach Zugabe von 30 ml Wasser extrahiert man dreimal mit je 30 ml Methylenchlorid, wäscht die Methylenchloridphase einmal mit 5 ml 0,1 n Natronlauge, trocknet die vereinigten organischen Phasen über Magnesiumsulfat und engt nach Filtration des Trockenmittels vollständig ein. Man erhält 1,51 g (94% d.Th.) der Titelverbindung als amorphen, festen Rückstand vom F. 55-57°C.

30 6. 2-[(4.5-Dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl)-5-(2.2.2-trifluorethoxy)1H-benzimidazol

0,8 g 2-[(4,5-Dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-5-(2,2,2-trifluorethoxy)1H-benzimidazol werden in 15 ml Dioxan und 2,5 ml 1 n Natronlauge gelöst.
Innerhalb von 2 Stunden wird ein Gemisch von 3 ml 8-prozentiger Natriumhypochloritlösung und 3,5 ml 1n Natronlauge unter Kühlung auf 0-5°C zuge-

tropft. Nach Zugabe von 5 ml 5%iger Natriumthiosulfatlösung wird zur Trockene eingeengt, der Rückstand in Wasser aufgenommen und mit Phosphat-puffer auf pH7 gestellt. Man filtriert vom ausgefallenen Feststoff, trocknet und kristallisiert aus Essigester/Diisopropylether um. Man erhält 0,45 g (55% d.Th.) der Titelverbindung als farblose Kristalle vom F. 142-143°C (Zers.).

7. 2-[(4.5-Dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylthio]-5-(1.1.2.2-tetra-fluorethoxy)-1H-benzimidazol

10

Nach der in Beispiel 1 angegebenen Arbeitsweise erhält man durch Umsetzung von 1,07 g 2-Mercapto-5-(1,1,2,2-tetrafluorethoxy)-1H-benzimidazol mit 0,96 g 2-Chlormethyl-4,5-dimethoxy-3-methylpyridiniumchlorid in 12 ml Ethanol unter Zusatz von 17 ml 0,5 n Natronlauge 1,46 g (83% d.Th.) der Titelverbindung vom F. 127-128°C (farbloses Pulver).

- 8. <u>2-[(4.5-Dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5-(1.1.2.2-tetrafluorethoxy)-1H-benzimidazol</u>
- Nach der in Beispiel 2 angegebenen Arbeitsweise erhält man durch Oxidation von 0,99 g 2-[(4,5-Dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylthio]-5-(1,1,2,2-tetrafluorethoxy)-1H-benzimidazol mit 12 ml einer 0,2 m Lösung von m-Chlorperoxibenzoesäure in Methylenchlorid bei -40°C und einer Reaktionszeit von 1,5 Stunden 0,8 g eines blaßgelben Öls. Zweimalige Umkristallisation aus Methylenchlorid/Diisopropylether liefert 0,30 g (34% d.Th.) der Titelverbindung in Form farbloser Kristalle vom F. 125°C (Zers.).
 - 9. <u>5-Difluormethoxy-2-I(4.5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylthiol-1H-benzimidazol</u>

30

35

Nach der in Beispiel 1 angegebenen Arbeitsweise erhält man durch Umsetzung von 0,38 g (2 mMol) 5-Difluormethoxy-2-mercapto-1H-benzimidazol mit 0,48 g (2 mMol) 2-Chlormethyl-4,5-dimethoxy-3-methylpyridiniumchlorid in 10 ml Ethanol unter Zusatz von 8,8 ml in Natronlauge nach zwei Stunden bei 50°C 0,64 g (84% d.Th.) der Titelverbindung vom F. 100-102°C (farbloses Kristallpulver).

-26-

10. 2-[(3.4-Dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-5-(1.1.2.2-tetrafluorethoxy)1H-benzimidazol

Zu einer Lösung von 0,46 g (1,7 mMol) 2-Mercapto-5-(1,1,2,2-tetrafluor-ethoxy)-1H-benzimidazol in 10 ml Ethanol, 10 ml Wasser und 1,8 ml 2n Natronlauge werden 0,38 g (1,7 mMol) 2-Chlormethyl-3,4-dimethoxy-pyridiniumchlorid zugegeben; nach einer Stunde Rühren bei 20°C werden erneut 10 ml Wasser zugetropft; anschließend wird bei 20°C nochmals vier Stunden gerührt. Man filtriert vom ausgefallenen Feststoff, wäscht mit 0,01 n Natronlauge und anschließend mit Wasser neutral und trocknet bis zur Gewichtskonstanz. Man erhält 0,63 g (90% d.Th.) der Titelverbindung als

Analog erhält man

farbloses Kristallpulver vom F. 98-102°C.

- 5-Difluormethoxy-2-[(3,4-dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-1H-benzimidazol
 (F. 104-108°C) und
 5-Difluormethoxy-6-methoxy-2-[(3,4-dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-1H-benzimidazol (F. 137-138°C) durch Umsetzung von
 5-Difluormethoxy-2-mercapto-1H-benzimidazol und
 5-Difluormethoxy-6-methoxy-2-mercapto-1H-benzimidazol mit
 2-Chlormethyl-3,4-dimethoxypyriniumchlorid.
 - 11. <u>2-[(4.5-Dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylthio]-5-trifluor-methoxy-1H-benzimidazol</u>

25

Nach der in Beispiel 1 angegebenen Arbeitsweise erhält man durch Umsetzung von 1,15 g 2-Mercapto-5-trifluormethoxy-1H-benzimidazol mit 1,20 g 2-Chlormethyl-4,5-dimethoxy-3-methylpyridiniumchlorid in 20 ml Isopropanol unter Zusatz von 20,5 ml 0,5n Natronlauge 1,40 g (70 % d.Th) der Titelverbindung. Umkristallisation aus Diisopropylether/Petrolether liefert ein Produkt vom F. 94-97°C.

Analog erhält man

2-[(4,5-Dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylthio]-5-(2,2,2-trifluor-5 ethoxy)-1H-benzimidazol, 5-Chlordifluormethoxy-2-[{4,5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylthio]-1H-benzimidazol,

U16628

287EP

5,6-Bis(difluormethoxy)-2-[{4,5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl}methyl-thio]-1H-benzimidazol,

-27-

5-Difluormethoxy-6-methoxy-2-[(4,5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methyl-thio]-1H-benzimidazol und

5 5-Difluormethoxy-6-fluor-2-[(4,5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methyl-thio]-1H-benzimidazol

durch Umsetzung von

2-Mercapto-5-(2,2,2-trifluorethoxy)-1H-benzimidazol,

5-Chlordifluormethoxy-2-mercapto-1H-benzimidazol,

10 5,6-8is(difluormethoxy)-2-mercapto-1H-benzimidazol.

 $5- \hbox{Difluormeth} \hbox{hoxy-2-mercapto-6-methoxy-1$H-benzimidazol und}\\$

5-Difluormethoxy-6-fluor-2-mercapto-1H-benzimidazol

2-Chlormethyl-4,5-dimethoxy-3-methyl-pyridiniumchlorid.

15

12. <u>2-[(4.5-Dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5-trifluor-</u> methoxy-1H-benzimidazol

- 20 Nach der in Beispiel 2 angegebenen Arbeitsweise erhält man durch Oxidation von 0,24 g 2-[(4,5-Dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylthio]-5-trifluor-methoxy-1H-benzimidazol mit 3,3 ml einer 0,2m Lösung von m-Chlorperoxibenzoesäure in Methylenchlorid bei -50°C und Umfällung aus Methylenchlorid/Diisopropylether 0,19 g (76 % d.Th.) der Titelverbindung als farb-
- 25 loses Pulver; 158-159°C Zers.

Analog erhält man

2-[(4.5-Dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5-(2.2.2-trifluor-ethoxy)-1H-benzimidazol,

5-Chlordifluormethoxy-2-[(4,5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylsul-finyl]-1H-benzimidazol,

5-Difluormethoxy-2-[(4,5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylsulfinyl]-1H-benzimidazol [F. 133-135 (Zers.)],

 $\textbf{5.6-Bis(difluormethoxy)-2-((4.5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)} \\ \textbf{methyl-2-pyridyl)} \\$

35 sulfinyl]-1H-benzimidazol,

5-Difluormethoxy-6-methoxy-2-[(4,5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methyl-

sulfinyl]-1H-benzimidazol,

5-Difluormethoxy-6-fluor-2-[(4,5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylsulfinyl]-1H-benzimidazol

2-[(3,4-Dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5-(1,1,2,2-tetrafluorethoxy)1H-benzimidazol [F. 117-119°C (Zers.)] und

5-Difluormethoxy-2-[(3,4-dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-1H-benzimidazol [F. 136°C (Zers.)]

durch Oxidation der Sulfide der obigen Beispiele 9 bis 11 mit m-Chlorper-

10

287EP

13. 2.2-Difluor-6-[(4.5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylthio]-5H[1.3]-dioxolo[4.5-f]benzimidazol

Zu einer Lösung von 0,92g 2,2-Difluor-5H-[1,3]-dioxolo[4,5-f]benzimidazol6-thiol in 10 ml Ethanol und 10 ml 1n Natronlauge werden 0,96 g 2Chlormethyl-4,5-dimethoxy-3-methylpyridiniumchlorid zugegeben. Man rührt
die gelbe Reaktionsmischung 1 Stunde bei 20°C, setzt nochmals 10 ml
Wasser zu, wobei ein farbloser Feststoff ausfällt, rührt weitere 5
Stunden, filtriert, wäscht mit 1n Natronlauge und Wasser nach und trocknet
bis zur Gewichtskonstanz. Das amorphe Pulver wird aus Methylenchlorid/
Diisopropylether umkristallisiert. Man erhält 1,5 g (93 % d.Th.) der
Titelverbindung in Form farbloser Kristalle vom F. 160-61°C.

Analog erhält man

oxibenzoesăure.

- 6.6.7-Trifluor-6.7-dihydro-2-[(4.5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylthio]-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol,
 6-Chlor-6.7.7-trifluor-6.7-dihydro-2-[(4.5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylthio]-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol und
 6.7-Dihydro-2-[(4.5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylthio]-1H-[1,4]dioxino[2,3-f]benzimidazol
 durch Umsetzung von
 6.6.7-Trifluor-6.7-dihydro-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol-2-thiol,
 6-Chlor-6.7.7-trifluor-6.7-dihydro-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol-2-
- 35 6,7-Dihydro-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol-2-thiol mit 2-Chlormethyl-4,5-dimethoxy-3-methylpyridiniumchlorid.

-29-

6853

14. 2.2-Difluor-6-[(4.5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylsulfinyll-5H-[1.3]-dioxôlo[4.5-f]benzimidazol

Zu einer auf -40°C gekühlten Suspension von 0.80 g 2.2-Difluor-6[(4.5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylthio]-5H-[1.3]-dioxolo[4.5-f]benzimidazol in 10 ml Methylenchlorid tropft man innerhalb von 10 Minuten 21 ml einer 0.1n Lösung von m-Chlorperoxibenzoesäure in Methylenchlorid zu. Man rührt weitere 20 Minuten und läßt die Temperatur dabei auf -20°C ansteigen, setzt 0.5 ml Triethylamin zu und gießt das Reaktionsgemisch in 40 ml einer jeweils 5 %-igen Natriumthiosulfat- und 5 %-igen Natriumcarbonatlösung ein. Nach Phasentrennung wird die Wasserphase noch zweimal mit je 20 ml Methylenchlorid extrahiert; die vereinigten organischen Phasen werden mit einem Gemisch aus jeweils 5 ml Natriumthiosulfat- und Natriumcarbonatlösung gewaschen, getrocknet und eingeengt. Der Rückstand wird aus Methylenchlorid/Diisopropylether umkristallisiert. Man erhält 0.62 g (75 % d.Th.) der Titelverbindung; Zers. 189-90°C.

Analog erhält man

30

35

6.6.7-Trifluor-6.7-dihydro-2-[(4.5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylsulfinyl]-1H-[1.4]-dioxino[2.3-f]benzimidazol,
6-Chlor-6.7.7-trifluor-6.7-dihydro-2-[(4.5-dimethoxy-3-methyl-2-pyri-dyl)methylsulfinyl]-1H-[1.4]-dioxino[2.3-f]benzimidazol und
6.7-Dihydro-2-[(4.5-dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylsulfinyl]-1H-[1.4]-dioxino[2.3-f]benzimidazol
durch Oxidation der unter Beispiel 13 genannten weiteren Sulfide mit

m-Chlorperoxibenzoesäure.

15. 6-[(4.5-Dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-5H-[1.3]-dioxolo[4.5-f]-benz-imidazol

Nach der in Beispiel 13 beschriebenen Arbeitsweise erhält man durch Umsetzung von 0.85 g 5H-[1,3]-dioxolo[4,5-f]-benzimidazol-6-thiol mit 0.98 g 2-Chlormethyl-4.5-dimethoxypyridiniumchlorid in 10 ml Ethanol und 10 ml Wasser unter Zusatz von 8.5 ml 1n Natronlauge nach einer Reaktionszeit von 20 Stunden und nach Einengen des Lösungsmittels im Vakumm auf ein Volumen von 10 ml einen bräunlichen Feststoff. Man löst das Rohprodukt in 30 ml

Methylenchlorid, klärt mit 8leicherde (z. 8. Tonsil®), engt ein, kristallisiert durch Zugabe von Diisopropylether und kocht den nun blaßgelben Feststoff in 5 ml Methanol aus. Han erhält 0,90 g (60% d.Th.) der Titelverbindung als farblosen Feststoff vom F. 198-200°C.

5

16. <u>6-[(4.5-Dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5H-[1.3]-dioxolo[4.5-f]-benzimidazol</u>

Nach der in Beispiel 14 beschriebenen Arbeitsweise erhält man durch Oxida10 tion von 0,7 g 6-[4,5-Dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-5H-[1,3]-dioxolo[4,5-f]-benzimidazol mit 23 ml einer 0,1 m Lösung von m-Chlorperoxibenzoesäure nach Umkristallisation aus Diethylether 0,27 g der Titelverbindung
in Form farbloser Kristalle vom F. 199°C (Zers.).

15 17. 2.2-Difluor-6-[(3.4-dimethoxv-2-pvridvl)methvlthio]-5H-[1.3]-dioxolo-[4.5-f]benzimidazol

Nach der in Beispiel 13 angegebenen Arbeitsweise erhält man durch Umsetzung von 0,69 g (3 mMol) 2,2-Difluor-5H-[1,3]-dioxolo[4,5-f]-benzimidazol-6-thiol mit 0,67 g (3 mMol) 2-Chlormethyl-3,4-dimethoxypyridinium-chlorid in einem Gemisch von 10 ml Ethanol und 10 ml Wasser unter Zusatz von 3,3 ml 2n Natronlauge nach 10 Stunden Reaktionszeit 1,05 g (92% d.Th.) der Titelverbindung als feinkristallines, farbloses Pulver vom F. 185-187°C.

25

35

Analog erhält man

6-[(3,4-Dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-5H-[1,3]-dioxolo[4,5-f]benzimida-zol (F. 155-157°C)

durch Umsetzung von

30 5H-[1,3]-dioxolo[4,5-f]benzimidazol-6-thiol mit

2-Chlormethyl-3,4-dimethoxypyridiniumchlorid.

18. 6-[(4.5-Dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylthic]-5H-[1.3]-dioxolo-[4.5-f]benzimidazol

0.78 g (4 mMol) 5H-[1,3]-dioxolo[4,5-f] benzimidazol-6-thiol werden mit 0.95 g (4 mMol) 2-Chlormethyl-4,5-dimethoxy-3-methylpyridiniumchlorid in

5

6853

30 ml Isopropanol 15 Stunden unter Rückfluß zum Sieden erhitzt. Man filtriert vom ausgefallenen Feststoff, rührt mit Isopropanol aus, filtriert erneut und trocknet bis zur Gewichtskonstanz. Man erhält 1,0 g (59% d.Th.) des Dihydrochlorids der Titelverbindung als farblosen Feststoff vom F. 206°C (Zers.).

19. <u>2.2-Difluor-6-[(4.5-dimethoxy-2-pyridyl)methylthiol-5H-[1.3]-</u> dioxolo[4.5-f]benzimidazol

- Zu einer auf 50°C erwärmten Lösung von 0,69 g 2,2-Difluor-5H-[1,3]-dioxolo[4,5-f]benzimidazol-6-thiol und 0,67 g 2-Chlormethyl-4,5-dimethoxypyridiniumchlorid in 9 ml Ethanol und 4 ml Wasser tropft man innerhalb einer Minute 6,3 ml 1n Natronlauge zu. Beim Abkühlen der klaren Reaktionsmischung auf 20°C fällt nach kurzer Zeit ein farbloser Niederschlag aus.
- Man rührt weitere 5 Stunden bei 20°C, saugt über eine Nutsche ab, wäscht mit in Natronlauge und Wasser nach und trocknet bis zur Gewichtskonstanz. Der beige Feststoff wird in 10 ml Nethylenchlorid gelöst, von unlöslichen Bestandteilen filtriert, das Filtrat eingeengt und durch Zugabe von Diisopropylether und nach Abkühlung zur Kristallisation gebracht. Man
- 20 erhält 1,02 g (90 % d.Th.) der Titelverbindung vom F. 189-91 $^{\circ}$ C.

Analog erhält man

- 6,6,7-Trifluor-6,7-dihydro-2-[(4,5-dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol,
- 6-Chlor-6,7,7-trifluor-6,7-dihydro-2-[(4,5-dimethoxy-2-pyridy1)methyl-thio]-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol und
 6,7-Dihydro-2-[(4,5-dimethoxy-2-pyridy1)methylthio]-1H-[1,4]-dioxino-[2,3-f]benzimidazol

durch Umsetzung von

- 30 6,6,7-Trifluor-6,7-dihydro-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol-2-thiol, 6-Chlor-6,7,7-trifluor-6,7-dihydro-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol-2-thiol, bzw.
 - 6,7-Dihydro-1H-[1,4]-dioxino[2,3-f]benzimidazol-2-thiol
- 35 2-Chlormethyl-4,5-dimethoxy-pyridiniumchlorid.

6853

20. <u>2.2-Difluor-6-[(4.5-dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5H-</u> [1.3]-dioxolo[4.5-f]benzimidazol

0,76 g 2,2-Difluor-6-[(4,5-dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-5H-[1,3]-di-oxolo[4,5-f]benzimidazol werden in 10 ml Dioxan und 2 ml 1n Natronlauge gelöst. Unter Eiskühlung tropft man zuerst eine äquimolare Menge einer titrierten wäßrigen Natriumhypochloritlösung, die mit 1 Mol pro Liter Natronlauge versetzt ist, zu, und setzt nach einer Stunde nochmals 1
 Xquivalent und nach 3 Stunden die halbe äquimolare Menge Natriumhypochlorit zur Erreichung einer vollständigen Umsetzung zu. Nach 4 Stunden Reaktionszeit werden 5 ml 5 %-ige Natriumthiosulfatlösung und weitere 25 ml Dioxan zugegeben, die obere Dioxanphase abgetrennt, einmal mit 5 ml

Der ölige Rückstand wird in 20 ml Wasser und 10 ml Essigsäureethylester gelöst und mit ca. 100 ml einer Pufferlösung vom pH 6,8 auf pH 7 gestellt. Der ausgefallene Feststoff wird über eine Nutsche abgesaugt, mit Wasser gewaschen, bei 0°C mit Aceton ausgerührt und getrocknet. Han erhält 0,7 g (87 % d.Th.) der Titelverbindung in Form farbloser Kristalle; Zers. bei

Natriumthiosulfatlösung gewaschen und am Rotationsverdampfer eingeengt.

20 211-213°C.

Analog erhält man

2,2-Difluor-6-[(3,4-dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5H-[1,3]-dioxolo-[4,5-f]-benzimidazol [F. 177-178°C (Zers.)]

6-[(4,5-Dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5H-[1,3]-dioxolo-[4,5-f]-benzimidazol.

6.6.7-Trifluor-6.7-dihydro-2-[(4.5-dimethoxy-2-pyridy1)methylsulfiny1]1H-[1.4]-dioxino[2.3-f]benzimidazol.

6-[(3,4-Dimethoxy-2-pyridyl) methyl sulfinyl]-5H-[1,3]-dioxolo[4,5-f] benz-finyl]-5H-[1,3]-dioxolo[4,5-f] benz-finyl]-5H-[1,3]-finyl]-5H-[1

30 imidazol [F. 170-171°C (Zers.)],

 $8-Chlor-6.7.7-trifluor-6.7-dihydro-2-[(4.5-dimethoxy-2-pyridyl)methyl-sulfinyl]-1H-[1.4]-dioxino[2.3-f]benzimidazol und \\ 6.7-Dihydro-2-[(4.5-dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-1H-[1.4]-dioxino[2.3-f]benzimidazol \\$

35 durch Oxidation der in den Beispielen 17 bis 19 genannten weiteren Sulfide mit Natriumhypochloritlösung.

25

30

35

21. 2-Mercapto-5-(1.1.2.2-tetrafluorethoxy)-1H-benzimidazol

- a) 55 g 1-Nitro-4-(1,1,2,2-tetrafluorethoxy)benzol werden in 300 ml
 Ethanol an 0,5 g 10%iger Palladiumkohle in einer Umlaufhydrierungsapparatur unter Atmosphärendruck 1 h bei 20-45°C hydriert, der Katalysator abfiltriert und die Lösung bei 40°C im Vakuum eingeengt. Man verdünnt das 4-(1,1,2,2-tetrafluorethoxy)anilin mit 100 ml Eisessig und tropft 23 ml Essigsäureanhydrid bei Raumtemperatur zu, versetzt nach 30 Min. mit 2 ml
 Wasser, engt nach kurzer Zeit die Lösung bei 50°C im Vakuum ein und versetzt mit 500 ml Eiswasser. Man erhält 56 g (97%) N-(4-(1,1,2,2-tetrafluorethoxy)phenyl]-acetamid vom Schmp. 121-122°C.
- b) Man löst 55 g der vorstehenden Verbindung in 380 ml Dichlor
 methan, tropft 55 ml 100% ige Salpetersäure in 10 Min. bei Raumtemperatur

 zu und rührt noch 6 h. Die organische Lösung wird dann mit wäßriger

 Natriumcarbonatlösung und Wasser gewaschen, mit Magnesiumsulfat getrocknet

 und eingeengt. Man erhält 65 g (100%) N-[2-Nitro-4-(1,1,2,2-tetrafluor
 ethoxy)phenyl]-acetamid vom Schmp. 80-81°C (aus Cyclohexan).
 - c) Man löst 83 g vorstehender Verbindung in 450 ml Hethanol, tropft bei Raumtemperatur 108 ml 6 m Natronlauge zu, kühlt im Eisbad und fällt durch Zutropfen von 900 ml Wasser 53 g (98%) 2-Nitro-4-(1,1,2,2-tetra-fluorethoxy)-anilin (Schmp. 85-86°C).
 - d) 33 g vorstehender Verbindung werden in ca. 600 ml Isopropanol an 1 g 10% iger Palladiumkohle in einer Umlaufhydrierungsapparatur drucklos bei Raumtemperatur hydriert. Han saugt den Katalysator ab und fällt mit 4 m Chlorwasserstoff in Ether 34 g (69%) 4-(1,1,2,2-Tetrafluorethoxy)-1,2-phenylendiamin-dihydrochlorid vom Schmp. 275-276°C (Zersetzung).
 - e) 33 g vorstehender Verbindung werden mit 330 ml Ethanol, 60 ml Wasser, 8,9 g Natriumhydroxid und 23 g Kalium-O-ethyldithiocarbonat (umkristallisiert aus Isopropanol) versetzt und 15 h unter Rückfluß zum Sieden erhitzt. Man versetzt mit 1,2 l Eiswasser, stellt mit Natronlau-

ge auf pH 13-14, klärt mit Aktivkohle und fällt mit verdünnter Salzsäure bis pH 3,5. Han erhält 27 g (91%) der Titelverbindung vom Schmp. $316-319^{\circ}$ C (aus Isopropanol).

22. <u>2-Mercapto-5-trifluormethoxy-1H-benzimidazol</u>
Analog Beispiel 21e) erhält man durch Umsetzen von 4-Trifluormethoxy1,2-phenylendiamin-dihydrochlorid (vgl. C.A. <u>55</u>, 23408d, 1961) mit Kalium-0-ethyldithiocarbonat und Natronlauge in Ethanol in 75 % Ausbeute
die Titelverbindung vom Schmp. 305-307°C (Zersetzung, aus Toluol).

10

287EP

23. 2-Mercapto-5-(2.2.2-trifluorethoxy)-1H-benzimidazol

a) 50 g 1- $\{2,2,2-\text{Trifluorethoxy}\}$ -4-nitrobenzol (Synthesis <u>1980</u>. Seite 727) werden analog Beispiel 21a) hydriert und acetyliert. Man erhält 50 g (95 %) N- $\{4-(2,2,2-\text{Trifluorethoxy})\}$ phenyl]acetamid (Schmp. 140-14 1° C).

15

b) Man rührt 42 g voranstehender Verbindung mit 9,7 ml 100% Salpetersäure in 290 ml Eisessig 18 h bei Raumtemperatur und fällt mit Wasser. Man erhält 47 g (94%) N-[2-Nitro-4-(2,2,2-trifluorethoxy)phenyl]-acetamid (Schmp. $117-118^{\circ}$ C).

20

- c) Man hydrolysiert 47 g voranstehender Verbindung analog 8eispiel 21c und erhält 38,7 g (97%) 2-Nitro-4-(2,2,2-trifluorethoxy)-anilin (Schmp. $84-85^{\circ}$ C).
- d) Man hydriert 37 g voranstehender Verbindung analog Beispiel 21d) und erhält 41 g (94%) 4-(2,2,2-Trifluorethoxy)-1,2-phenylendiamin-dihydrochlorid vom Schmp. 230-233°C (Zersetzung).
- e) Analog Beispiel 21e) erhält man aus 36 g voranstehender Verbindung 30 g (94%) der Titelverbindung $(Schmp. 288-290^{\circ}C)$.

24. <u>5-Chlordifluormethoxy-2-merkapto-1H-benzimidazol</u>

a) 10.0 g N-[4-(Chlordifluormethoxy)phenyl]-acetamid (Schmp. 101-35 103°C, aus 4-Chlordifluormethoxyanilin und Essigsäureanhydrid) und 12,3 ml 100% Salpetersäure werden in 80 ml Dichlormethan 4 h bei 20°C gerührt. Man

25

30

6853

neutralisiert mit wäßriger Kaliumhydrogencarbonatlösung, engt die organische Schicht ein und erhält 11,4 g (96%) N-(4-Chlordifluormethoxy-2-nitrophenyl)-acetamid (Schmp. $89-91^{\circ}$ C).

- b) Man tropft bei 5°C zu 10,5 g voranstehender Verbindung in 200 ml Methanol 8,6 ml einer 30% igen Lösung von Natriummethylat in Methanol, rührt 2 h ohne Kühlung, versetzt mit Eiswasser, stellt auf pH 8 und erhält 8,7 g (97%) 4-Chlordifluormethoxy-2-nitroanilin (Schmp. 40-42°C).
- c) Man hydriert 8,5 g voranstehender Verbindung an 0,8 g 10% iger Palladiumkohle drucklos in 200 ml Methanol, versetzt mit konzentrierter Salzsäure, filtriert, engt ein und verrührt mit Diisopropylether. Man erhält 8,5 g (97%) 4-Chlordifluormethoxy-1,2-phenylendiamin-dihydrochlorid.

d) Aus 8,5 g voranstehender Verbindung werden analog Beispiel 21e)
 6,3 g (72%) der Titelverbindung vom Schmp. 268-270°C (Zersetzung) erhalten.

20 25. <u>5-Difluormethoxy-2-merkapto-1H-benzimidazol</u>

- a) 11.8 g N-(4-Difluormethoxyphenyl)-acetamid [L.M.Jagupol'skii et al., J.General Chemistry (USSR) 39, 190 (1969)] werden in 200 ml Di-chlormethan mit 12.1 ml 100% iger Salzsäure 1,5 h bei Raumtemperatur gerührt. Analog Beispiel 21b) erhält man 13,3 g (92%) N-[(4-Difluormethoxy-2-nitro)phenyl]-acetamid (Schmp. 71-73°C).
- b) Analog Beispiel 24b erhält man daraus in 96% iger Ausbeute 4-Di-fluormethoxy-2-nitroanilin (Schmp. $68-70^{\circ}$ C).
- c) Analog Beispiel 24c erhält man in 94% Ausbeute 4-Difluormethoxy-1,2-phenylendiamin-dihydrochlorid.
- d) Analog Beispiel 24e erhält man in 78% Ausbeute die Titelverbin-35 dung vom Schmp. 250-252°C (aus Isopropanol).

26. <u>5.6-Bis(difluormethoxy)-2-merkapto-1H-benzimidazol</u>

- a) In eine Lösung von 100 g Brenzkatechin, 220 g Natriumhydroxid

 5 und 60 g Natriumdithionit in 500 ml Wasser und 400 ml Dioxan leitet man
 bei 50-55°C 275 g Chlordifluormethan analog L.N. Sedova et al., Zh.
 Org. Khim. 6, 568 (1970) ein. Man erhält nach Destillation bei 61-62°C/
 1,0-1,1kPa eine Mischung von 1,2-Bis(difluormethoxy)benzol und 2-Difluormethoxyphenol, die durch Chromatographie an Kieselgel mittels Cyclohexan/
 10 Essigsäureethylester (4:1) getrennt werden.
- b) Eine Lösung von 15 g 1,2-8is(difluormethoxy)benzol und 15 ml
 100 %iger Salpetersäure in 150 ml Dichlormethan wird 7 h bei Raumtemperatur gerührt. Man neutralisiert mit Kaliumhydrogencarbonatlösung,

 trennt die organische Schicht ab und chromatographiert an Kieselgel mittels Cyclohexan/Essigsäureethylester (4:1). Man erhält 1,2-8is(difluormethoxy)-4-nitrobenzol. Dieses hydriert und acetyliert man analog 8eispiel 21a zu N-[3,4-8is(difluormethoxy)phenyl]acetamid (Schmp. 81-83°C). Analog Beispiel 21 erhält man ferner N-[4,5-8is(difluormethoxy)-2-nitrophenyl]acetamid (Schmp. 65-67°C), N-[4,5-8is(difluormethoxy)-2-nitro]anilin (Schmp. 107-109°C), 4,5-8is(difluormethoxy)-1,2-phenylendiamin-dihydrochlorid und die Titelverbindung vom Schmp. 285-287°C (Zersetzung; aus Isopropanol).

25 27. <u>5-Difluormethoxy-2-merkapto-6-methoxy-1H-benzimidazol</u>

- a) In eine Lösung von 55,5 g Guajacol und 130 g Natriumhydroxid in 300 ml Wasser und 300 ml Dioxan werden bei 60°C ca. 58 g Chlordifluormethan eingeleitet. Man filtriert die Mischung bei 10°C, trennt die organische Schicht ab, trocknet mit wasserfreiem Kaliumcarbonat und destilliert. Man erhält 56 g (73%) 1-Difluormethoxy-2-methoxybenzol vom Siedepunkt 75-76°C/0,9kPa.
- b) Zu einer Lösung von 47 g voranstehender Verbindung in 230 ml Dichlormethan wird bei 0-5°C eine Lösung von 33,8 ml 100% iger Salpetersäure in 90 ml Dichlormethan getropft, nach 30 Min. mit 250 ml Eiswasser versetzt und mit Kallumhydrogencarbonat neutralisiert. Die getrocknete organische Phase wird im Vakuum eingeengt und der Rückstand aus Cyclohexan

-37-

6853 ...

umkristallisiert. Man erhält 53 g (90%) 1-Difluormethoxy-2-methoxy-5-nitrobenzol (Schmp. $48-49^{\circ}$ C). Dieses wird analog Beispiel 21a hydriert und acetyliert. Man erhält in 90% Ausbeute N-(3-Difluormethoxy-4-methoxy-phenyl)acetamid (Schmp. $129-130^{\circ}$ C).

5

c) 46 g voranstehender Verbindung werden mit 33 ml 100%iger Salpetersäure in Dichlormethan analog voranstehender Vorschrift nitriert. Man erhält in 99% Ausbeute N-(5-Difluormethoxy-4-methoxy-2-nitrophenyl)acetamid (Schmp. 116-117°C).

10

15

- d) 54 g voranstehender Verbindung werden in 810 ml Methanol 1 h mit 44,8 ml 30% iger methanolischer Natriummethylatlösung bei Raumtemperatur gerührt. Man engt im Vakuum ein, versetzt mit Eiswasser und Eisessig bis pH 8 und erhält in 99% Ausbeute 5-Difluormethoxy-4-methoxy-2-nitroanilin (Schmp. 144-145°C).
- e) 25 g voranstehender Verbindung werden in 300 ml Methanol an 1,25 g 10% iger Palladiumkohle entsprechend Beispiel 21d hydriert. Man erhält 26 g (88%) 3-Difluormethoxy-4-methoxy-1,2-phenylendiamindihydrochlorid vom Schmp. 218-220°C (Zersetzung).
 - f) 25 g voranstehender Verbindung werden mit 19 g Kalium-O-ethyldithiocarbonat entsprechend Beispiel 21e umgesetzt. Man erhält 20 g (89%) der Titelverbindung vom Schmp. $280-282^{\circ}$ C (Zersetzung; aus Isopropanol).

25

20

28. 5-Difluormethoxy-6-fluor-2-merkapto-1H-benzimidazol

- a) Analog 8eispiel 27a erhält man aus 2-Fluorphenol und Chlordifluormethan 1-Difluormethoxy-2-fluorbenzol (Sdp. 76° C/10 kPa; n_D^{20} = 30 1,4340)
- b) Zu 30 g der voranstehenden Verbindung in 300 ml Dichlormethan tropft man bei -10°C 38,4 ml 100% ige Salpetersäure, rührt 1 h bei -10°C und 2,5 h bei 0°C. Han versetzt mit Eiswasser, stellt neutral und chromatographiert über Kieselgel mit Essigester/Cyclohexan (4:1). Han erhält 34 g eines öles, das ca. 90% 1-Difluormethoxy-2-fluor-4-nitrobenzol und 10% 1-Difluormethoxy-2-fluor-5-nitrobenzol (NMR-Spektrum) enthält.

c) 30 g voranstehender Mischung wird analog Beispiel 21a hydriert und acetyliert. Nach Umkristallisieren aus Toluol erhält man 21 g (65%) N-(4-Difluormethoxy-3-fluorphenyl)acetamid vom Schmp. 112-1130C.

5

- d) Zu 20 g voranstehender Verbindung in 200 ml Dichlormethan werden bei 20°C 22,5 ml 100% ige Salpetersäure in 30 Min. zugetropft und 15 h bei Raumtemperatur nachgerührt. Analog Beispiel 27c erhält man in 89% Ausbeute N-(4-Difluormethoxy-5-fluor-2-nitrophenyl) acetamid vom Schmp. 72-74°C (aus Cyclohexan). Durch mehrstündiges Rühren mit 1 m Salzsäure in Methanol bei 60°C erhält man in 95% Ausbeute 4-Difluormethoxy-5-fluor-2-nitroanilin vom Schmp. 95-97,5°C und analog Beispiel 27e) in 85% Ausbeute 4-Difluormethoxy-5-fluor-1,2-phenylendiamin-dihydrochlorid. Zersetzung ab 210°C.
- 15 e) 15 g voranstehender Verbindung werden mit 11,8 g Kalium-0-ethyl-dithiocarbonat entsprechend Beispiel 21e umgesetzt. Han erhält 11,1 g (84%) der Titelverbindung vom Schmp. 275-276°C (Zersetzung, aus Isopropanol).

20 29. 2.2-Difluor-5H-[1.3]-dioxolo[4.5-f]benzimidazol-6-thiol

- a) Man hydriert 30 g 4-Amino-2,2-difluor-5-nitro-1,3-benzodioxol in 300 ml Methanol an 0,5 g 10% iger Palladiumkohle in einer Umlaufhydrierungsappatur bei Atmosphärendruck und Raumtemperatur, versetzt mit 2,5 % quivalenten
 25 methanolischer Chlorwasserstofflösung, filtriert, engt die Lösung im Vakuum ein, versetzt mit Isopropanol und Ether und erhält 35 g (97 %) 2,2-Difluor-1,3-benzodioxol-4,5-diamin-dihydrochlorid vom Schmp. 232-233°C (Zersetzung).
- b) Man versetzt 30 g voranstehender Verbindung in 300 ml Ethanol mit 24 g Kalium-0-ethyldithiocarbonat (umkristallisiert aus Isopropanol) und 9,2 g Natriumhydroxid in 55 ml Wasser und erhitzt 15 h unter Rückfluß zum Sieden. Man gießt auf 1,5 l Wasser, stellt mit Natronlauge auf pH 14, klärt mit Aktivkohle, fällt mit konzentrierter Salzsäure in der Wärme und saugt den Niederschlag in der Kälte ab. Man erhält 24 g (91 %) der Titelverbindung vom Schmp. 365-370°C (Zersetzung).

287EP

20

25

9-

6853

30. <u>6.6.7-Trifluor-6.7-dihvdro-1H-[1.4]-dioxino[2.3-f]benzimidazol-</u> 2-thiol

- a) Zu 50 g 2,2,3-Trifluor-2,3-dihydro-1,4-benzodioxin wird bei 5°C in 1 h eine Mischung von 39,5 ml 69%iger Salpetersäure und 46 ml 97%iger Schwefelsäure getropft. Man rührt 1 h bei 10°C, 1 h bei 20°C und 5 Min. bei 40°C und gießt auf 200 g Eis, extrahiert mit Dichlormethan, wäscht mit Wasser, trocknet mit Magnesiumsulfat und destilliert im Vakuum. Man erhält 58 g (94 %) einer Mischung von 2,2,3-Trifluor-2,3-dihydro-6-nitro-(und 7-nitro)-1,4-benzodioxin vom Sdp. 68,5°C (0,15 mbar) und nD 1,5080. Ein Gaschromatogramm mit einer 10 m Fused Silica Säule (Fa. Chrompack) zeigt zwei Peaks im Verhältnis 2:3.
- b) Man hydriert 35 g des Isomerengemisches in 400 ml Ethanol an 3 g 10 %-iger Palladiumkohle bei Atmosphärendruck und 20-30°C in einer Umlaufhydrierungsapparatur, filtriert und engt im Vakuum ein. Man erhält 30,5 g (100 %) einer flüssigen Mischung von 6-Amino-(und 7-Amino)-2,2,3trifluor-2,3-dihydro-1,4-benzodioxin.

c) Zu 28 g der voranstehenden Isomerenmischung tropft man bei 20-30°C eine Mischung aus 15,3 g Essisäureanhydrid und 15 ml Eisessig, rührt 30 Min. bei 30°C, setzt 1 ml Wasser zu, rührt 30 Min. bei 30°C und destilliert das Lösungsmittel im Vakuum ab. Durch Umkristallisation aus Toluol erhält man 19 g einer Fraktion des Gemisches der isomeren Acetaminoderivate vom Schmp. 128-133°C.

d) Zu 17 g des Isomerengemisches der Acetaminoderivate, suspendiert in 200 ml Dichlormethan, tropft man bei -6° bis -8°C 14 ml 100% ige Salpetersäure, 30 gelöst in 60 ml Dichlormethan, rührt 2 h bei 0°C und dann über Nacht bei Raumtemperatur. Man gießt auf 110 g Eis, trennt die organische Phase ab, wäscht mit Wasser und engt im Vakuum ein. Der Rückstand (19,8 g) wird aus 20 ml Ethanol umkristallisiert. Man erhält 15,5 g einer Mischung von 6-Acetamino-2,2,3-trifluor-2,3-dihydro-7-nitro-1,4-benzodioxin und 7-Acetamino-2,2,3-trifluor-2,3-dihydro-6-nitro-1,4-benzodioxin.

e) Han suspendiert 14,5 g des voranstehenden Produktgemisches in 80 ml Methanol und tropft unter Erwärmung auf 30°C 30 ml 5m Natronlauge zu. Man rührt noch 0,5 h bei Raumtemperatur, gießt auf 200 g Eis und erhält 11,7 g einer Mischung von 6-Amino-2,2,3-trifluor-2,3-dihydro-7-nitro-1,4-benzo-dioxin und 7-Amino-2,2,3-trifluor-2,3-dihydro-6-nitro-1,4-benzodioxin. Eine Probe wird an einer Kieselgelsäule mit Cyclohexan/Essigsäureethylester (4:1) in zwei reine Isomeren mit den Schmelzpunkten 110,5-111,5°C und 120-121°C getrennt, deren NMR-Spektren an einem 60 MHz-Gerät in Deuterochloroform praktisch identisch sind.

10

- f) 10,9 g des voranstehenden Isomerengemisches werden in 300 ml Methanol bei Raumtemperatur und Atmosphärendruck an 1 g 10% iger Palladiumkohle in 2,5 h hydriert. Han setzt 30 ml 4 m Chlorwasserstoff in Methanol zu, filtriert, engt im Vakuum ein und verrührt mit 100 ml Ether. Han erhält 12,6 g (98 %) 2,2,3-Trifluor-2,3-dihydro-1,4-benzodioxin-6,7-diamin-dihydrochlorid (Schmp. >>250°C).
- g) 12 g voranstehender Verbindung und 8,5 g Kalium-0-ethyldithiocarbonat (umkristallisiert aus Isopropanol) werden in 120 ml Ethanol mit 20,5 ml 4 m wäßriger Kaliumhydroxidlösung versetzt und 17 h unter Rückfluß zum Sieden erhitzt. Han gießt auf 300 g Eis, stellt mit Kaliumhydroxidlösung auf pH 12-13, klärt mit Aktivkohle und fällt mit konzentrierter Salzsäure. Nach erneuter Fällung mit Säure aus alkalischer wäßrig-alkoholischer Lösung erhält man 10 g (93 %) der Titelverbindung vom Schmp. 309-3100C (Zersetzung).

31. 6-Chlor-6.7.7-trifluor-6.7-dihvdro-1H-[1.4]-dioxino[2.3-f]benz-imidazol-2-thiol

30

a) Zu 18 g 2-Chlor-2,3,3-trifluor-2,3-dihydro-1,4-benzodioxin tropft man bei 5°C eine Mischung von 18,3 ml 65% iger Salpetersäure und 15,4 ml 97% ige Schwefelsäure, rührt 2 h bei 5-10°C und gießt auf Eis. Man extrahiert mit Methylenchlorid und erhält 21,3 g einer Mischung von 2-Chlor-2,3,3-tri-fluor-2,3-dihydro-6-nitro-(und 7-nitro)-1,4-benzodioxin als öl.

b) Analog 8eispiel 30b) erhält man daraus in 95% Ausbeute eine ölige Mi-schung von 2-Chlor-2,3,3-trifluor-2,3-dihydro-1,4-benzodioxin-6-(und 7-)amin, welche entsprechend Beispiel 30c) zu einer Mischung der entsprechenden Acetaminoderivate quantitativ umgesetzt wird.

5

10

- c) 19 g der voranstehenden Mischung wird in 190 ml Dichlormethan mit 16 ml 100%iger Salpetersäure gerührt und das Reaktionsprodukt durch Chromatographie an Kieselgel mittels Cyclohexan/Essigsäureethylester (4:1) gereinigt. Man erhält 15 g einer Mischung von 6-Acetamino-2-chlor-2,3,3-trifluor-6,7-dihydro-7-nitro-1,4-benzodioxin und 7-Acetamino-2-chlor-2,3,3-trifluor-6,7-dihydro-6-nitro-1,4-benzodioxin als hellgelbes Öl.
- d) Zu 14,5 g der voranstehenden Mischung in 100 ml Methanol tropft man bei 5°C 10,2 ml einer 30%igen Lösung von Natriummethylat in Methanol, rührt 1,5 h ohne Kühlung, gießt auf Eis, neutralisiert mit verdünnter Salzsäure, extrahiert mit Dichlormethan und engt im Vakuum ein. Han erhält 12,7 g einer Mischung von 6-Amino-2-chlor-2,3,3-trifluor-2,3-dihydro-7-nitro-1,4-benzodioxin und 7-Amino-2-chlor-2,3,3-trifluor-2,3-dihydro-6-nitro-1,4-benzodioxin als orangefarbenes Öl.
 - e) 12,4 g der voranstehenden Mischung werden analog Beispiel 30f) hydriert. Man erhält 12,6 g (99%) 2-Chlor-2,3,3-trifluor-2,3-dihydro-1,4-benzodioxin-6,7-diamin-dihydrochlorid.

25

f) 12,4 g der voranstehenden Verbindung werden analog Beispiel 30g) mit 9,1 g Kalium-0-ethyldithiocarbonat und Kaliumhydroxidlösung in Ethanol umgesetzt. Han erhält 9,6 g (74%) der Titelverbindung vom Schmp. 288-290°C (Zersetzung).

30

- 32. 2-Chlormethvl-4.5-dimethoxy-pyridinium-chlorid
- a) 2-Chlormethyl-4,5-dimethoxy-pyridinium-chlorid

35

Zu einer auf 0° C gekühlten Lösung von 5 g 2-Hydroxymethyl-4,5-dimethoxypyridin in 40 ml Methylenchlorid tropft man innerhalb einer Stunde

287EP

10

3 ml Thionylchlorid, gelöst in 10 ml Methylenchlorid zu, rührt anschließend 4 Stunden bei 20°C, wobei sich die Reaktionsmischung rot färbt, setzt 5 ml Toluol zu und engt am Rotationsverdampfer vollständig ein (30°C / 5 mbar). Der ölige Rückstand wird in 50 ml warmem Isopropanol gelöst, mit wenig Tonsil® geklärt, filtriert und erneut eingeengt. Man nimmt in 10 ml Toluol auf und bringt die Lösung mit Petrolether zur Kristallisation. Nach Abkühlung im Eisbad wird abgesaugt, mit Petrolether gewaschen und getrocknet. Man erhält 4,6 g (70 % d.Th.) der Titelverbindung 2-Chlormethyl-4,5-dimethoxy-pyridinium-chlorid als farblosen Feststoff;

b) 2-Hydroxymethyl-4,5-dimethoxy-pyridin

Zers. bei 160-61°C.

19 g 4.5-Dimethoxy-2-methylpyridin-1-oxid werden innerhalb von 30 Minuten in der Weise zu 60 ml auf 80°C erwärmten Essigsäureanhydrid zudosiert, daß die Temperatur nicht über 100°C steigt. Nach weiteren 45 Minuten bei 85°C wird überschüssiges Essigsäureanhydrid im Vakuum abdestilliert und der ölige dunkle Rückstand, der im wesentlichen aus dem
Zwischenprodukt 2-Acetoxymethyl-4.5-dimethoxypyridin besteht, mit 80 ml
20 2n Natronlauge 1 Stunde lang bei 80°C gerührt. Nach Verdünnen mit 80 ml
Wasser und Abkühlung wird achtmal mit je 100 ml Methylenchlorid extrahiert, die vereinigten organischen Phasen zweimal mit 1n Natronlauge
gewaschen, getrocknet, eingeengt und der kristalline, bräunliche Rückstand aus Toluol umkristallisiert. Man erhält 14 g (74 % d.Th.)
25 2-Hydroxymethyl-4,5-dimethoxy-pyridin vom F. 122-24°C.

c) 4,5-Dimethoxy-2-methylpyridin-1-oxid

Zu einer Suspension von 16,9 g 5-Methoxy-2-methyl-4-nitropyridin-1-oxid in 170 ml trockenem Methanol werden 20 ml einer 30 %-igen Natriummethylatlösung zugetropft, 15 Stunden bei 20°C und anschließend 4 Stunden bei 50°C gerührt. Man stellt durch vorsichtige Zugabe von konzentrierter Schwefelsäure unter Eiskühlung auf pH 7, engt ein, rührt den Rückstand mit 200 ml Methylenchlorid aus, filtriert von unlöslichen Bestandteilen, versetzt mit 10 ml Toluol und engt erneut zur Trockne ein. Man erhält 15,2 g (98 % d.Th.) 4,5-Dimethoxy-2-methylpyridin-1-oxid als

farbloses Kristallisat vom F. 118-121°C.

d) 5-Methoxy-2-methyl-4-nitropyridin-1-oxid

Zu 35 ml auf 60°C erwärmte 65 %-ige Salpetersäure werden 21.2 g 5-Methoxy-2-methylpyridin-1-oxid in der Weise zudosiert, daß die Temperatur der Reaktionsmischung 80°C nicht übersteigt. Man rührt 1 Stunde bei 80°C, setzt zur vollständigen Umsetzung noch 13 ml 100 %-ige Salpetersäure zu und rührt weitere 2 Stunden bei 60-70°C. Zur Aufarbeitung gießt man auf 300 g Eis. Der ausgefallene gelbe Niederschlag wird über ein Nutsche filtriert, mit Wasser gewaschen und getrocknet. Der trockene Feststoff wird mit 200ml Methylenchlorid ausgekocht, filtriert und getrocknet. Durch Konzentrierung des Filtrats wird weiteres DC-reines Produkt isoliert. Man erhält 22,3 g (87 % d.Th.) 5-Methoxy-2-methyl-4-nitropyridin-1-oxid vom F. 201-202°C; gelbe Kristalle.

e) 5-Methoxy-2-methylpyridin-1-oxid

Zu einer Lösung von 60,9 g 5-Methoxy-2-methylpyridin in 300 ml Eisessig
werden bei 60°C 120 g 30 %-ige Wasserstoffperoxidlösung innerhalb von
Stunde zugetropft und 3 Stunden nachgerührt. Nach Zerstörung von
überschüssigen Perverbindungen durch Zugabe von aktivem Hangandioxid
wird filtriert, eingeengt, der Rückstand in 500 ml Essigsäureethylester
heiß geklärt, erneut eingeengt und bei 0,3 mbar destilliert. Man erhält
f g (77 % d.Th.) 5-Methoxy-2-methylpyridin-1-oxid als rasch erstarrendes Öl (Sdp. 130°C); F. 80-84°C.

f) 5-Methoxy-2-methylpyridin

Zu einer Lösung von 84 g Kaliumhydroxid in 400 ml Methanol und 500 ml Dimethylsulfoxid werden innerhalb einer Stunde 150 ml 3-Hydroxy-6-methylpyridin zudosiert. Nach Entfernung des Methanols am Rotationsverdampfer tropft man unter Eiskühlung 213 g Methyliodid, gelöst in 100 ml Dimethylsulfoxid zu, rührt 15 Stunden bei 20°C und unterwirft das Reaktionsgemisch einer Wasserdampfdestillation. Das Destillat wird am Extraktor kontinuierlich mit Methylenchlorid extrahiert und der Extrakt

0166287.

287EP

-44-

6853

eingeengt. Man erhält 85 g (56 % d.Th.) 5-Hethoxy-2-methylpyridin als farbloses \ddot{o} 1.

33. <u>2-Chlormethvl-4.5-dimethoxv-3-methvlpvridinium-chlorid</u>

5

10

15

a) 2-Chlormethyl-4.5-dimethoxy-3-methylpyridinium-chlorid

Nach der in Beispiel 32a) beschriebenen Arbeitsweise erhält man durch Umsetzung von 2.7 g 2-Hydroxymethyl-4.5-dimethoxy-3-methylpyridin mit 4 g Thionylchlorid in 25 ml Methylenchlorid nach 1 Stunde Reaktionszeit und nach einer vereinfachten Aufarbeitungsmethode, nämlich durch Zusatz von 10 ml Toluol, abdestillieren des Methylenchlorids und überschüssigen Thionylchlorids, Absaugung des ausgefallenen Kristallisats und Trocknung 3,45 g (99 % d.Th) der Titelverbindung als farblose Kristalle; Zers. bei 125-26°C.

- b) 2-Hydroxymethyl-4,5-dimethoxy-3-methylpyridin
- 4,5 g 4,5-Dimethoxy-2,3-dimethylpyridin-1-oxid werden in 20 ml Essig20 säureanhydrid 30 Minuten auf 110°C erwärmt und anschließend am Rotationsverdampfer eingeengt. Der ölige Rückstand, der aus dem Zwischenprodukt 2-Acetoxymethyl-4,5-dimethoxy-3-methylpyridin besteht, wird in
 30 ml 3n Natronlauge 2 Stunden bei 80°C gerührt, nach Abkühlung fünfmal
 mit je 30 ml Methylenchlorid extrahiert, die vereinigten organischen
 25 Phasen zweimal mit 2n Natronlauge gewaschen, getrocknet, eingeengt, der
 Rückstand mit Petrolether verrührt, abgesaugt und getrocknet. Man erhält 4,0 g (89 % d.Th.) 2-Hydroxymethyl-4,5-dimethoxy-3-methylpyridin
 vom F. 91-92°C.
- 30 c) 4.5-Dimethoxy-2.3-dimethylpyridin-1-oxid
- 6,3 g 4,5-Dimethoxy-2,3-dimethylpyridin werden in 120 ml Methylenchlorid gelöst, sukzessive 20 g m-Chlorperoxibenzoesäure zugegeben, erst 2
 Stunden bei 20°C und anschließend 4 Stunden bei 40°C gerührt. Nach Zu35 satz von 20 ml 5n Natronlauge wird dreimal mit einem Gemisch aus einer
 5 %-igen Natriumthiosulfat- und 5 %-igen Natriumcarbonatlösung gewa-

15

20

schen, die Wasserphasen zweimal mit Methylenchlorid rückextrahiert, die vereinigten organischen Phasen über Hagnesiumsulfat getrocknet und eingeengt. Man erhält 4,6 g (66 % d.Th.) 4,5-Dimethoxy-2,3-dimethylpyridin-1-oxid. Der Rf-Wert in Methylenchlorid/Methanol 19:1 beträgt 0.25.

d) 4,5-Dimethoxy-2,3-dimethylpyridin

Nach der in Beispiel 32f) beschriebenen Arbeitsweise erhält man durch Umsetzung von 9.18 g 5-Hydroxy-4-methoxy-2.3-dimethylpyridin in 50 ml Dimethylsulfoxid zuerst mit 3.6 g Natriumhydroxid, anschließend mit 8,95 g Methyliodid 7.4 g (74 % d.Th.) 4.5-Dimethoxy-2.3-dimethylpyridin als farbloses, allmählich kristallisierendes 01. F. 36-38°C.

e) 5-Hydroxy-4-methoxy-2,3-dimethylpyridin

1000 g 4-Methoxy-2,3-dimethylpyridin-1-oxid werden bei 100°C unter Rühren innerhalb von 7 Stunden zu 3 l Essigsäureanhydrid zudosiert und weitere 3 Stunden bei 100°C nachgerührt. Man läßt abkühlen, engt bei 70°C/10 mbar vollständig ein und destilliert anschließend bei 10-2 mbar. Die Fraktion mit einem Siedeintervall von 95-145°C (Gemisch aus dem Zwischenprodukt 5-Acetoxy-4-methoxy-2,3-dimethylpyridin und 2-Acetoxymethyl-4-methoxy-3-methylpyridin) wird abgenommen (952 g) und zu 3,5 l auf 50°C erwärmte 2n Natronlauge innerhalb von 30 Minuten zugegeben.

Man rührt bei 50°C bis zur Bildung einer klaren Lösung (ca. 3 Stunden), läßt abkühlen und extrahiert dreimal mit je 1 1 Methylenchlorid. Die vereinigten organischen Phasen werden zweimal mit je 0,5 1 1n Natronlauge rückextrahiert und anschließend die vereinigten Wasserphasen mit halbkonzentrierter Salzsäure unter Rühren auf pH 7,5 gestellt. Man filtriert vom ausgefallenen Feststoff, wäscht nach und trocknet bis zur Gewichtskonstanz. Man erhält 5-Hydroxy-4-methoxy-2,3-dimethylpyridin vom F. 274-76°C.

34. 2-Chlormethyl-3.4-dimethoxy-pyridinium-chlorid

35

a) 2-Chlormethyl-3,4-dimethoxy-pyridiniumchlorid

01.6628.7

-46-

6853

Nach der in Beispiel 32a beschriebenen Arbeitsweise erhält man durch Umsetzung von 3,38 g 2-Hydroxymethyl-3,4-dimethoxypyridin mit 2 ml Thionylchlorid in 30 ml Methylenchlorid nach 2,5 Stunden Reaktionszeit und nach der in Beispiel 33a beschriebenen Art der Aufarbeitung 4,2 g (93% d.Th.) der Titelverbindung als farblosen Feststoff vom F. 151-152°C (Zers.)

b) 2-Hydroxymethyl-3,4-dimethoxypyridin

4,8 g 2-Acetoxymethyl-3,4-dimethoxypyridin werden nach Zusatz von 15 ml 2n Natronlauge bei 80°C kräftig gerührt, wobei sich aus dem anfänglichen Zweiphasengemisch eine homogene Lösung bildet. Nach 2 h läßt man abkühlen, extrahiert fünfmal mit je 30 ml Methylenchlorid, wäscht die vereinigten organischen Phasen zweimal mit je 5 ml 0,3 n Natronlauge, trocknet über Kaliumcarbonat, filtriert, engt ein und verrührt den Destillationsrückstand mit Petrolether. Man erhält 3,6 g (96% d.Th.) 2-Hydroxymethyl-3,4-dimethoxypyridin als farblosen Feststoff vom F. 87-89°C.

c) 2-Acetoxymethyl-3,4-dimethoxypyridin

20

25

125-130°C.

287EP

Zu 25 ml Essigsäureanhydrid werden bei 85°C innerhalb von einer Stunde 4,8 g (28 mHol) 3,4-Dimethoxy-2-methylpyridin-1-oxid zudosiert, eine Stunde bei der selben Temperatur gerührt, im Vakuum vollständig eingeengt und der braune, ölige Rückstand in einer Kugelrohrdestille bei 1 Pa destilliert. Man erhält 5,3 g (90% d.Th.) 2-Acetoxymethyl-3,4-dimethoxypyridin; Sdp.

d) 3,4-Dimethoxy-2-methylpyridin-1-oxid

4.5 g (25 mMol) 3-Methoxy-2-methyl-4-nitropyridin-1-oxid werden in 75 ml trockenem Methanol nach Zusatz von 4.7 ml 30%iger Natriummethylatlösung 16 Stunden bei 40°C gerührt. Anschließend kühlt man ab, stellt mit konz. Schwefelsäure auf pH 7, filtriert, engt im Vakuum vollständig ein, nimmt den öligen, rötlichen Rückstand in 50 ml Toluol auf, filtriert erneut von unlöslichen Bestandteilen und engt das Filtrat zur Trockene ein. Der gelbe, ölige Rückstand kristallisiert im Eisbad und wird abschließend mit

287EP

30 ml Petrolether (50/70) bei 40° C ausgerührt. Nach Filtration und Trocknung im Exsiccator erhält man 5,2 g (88% d.Th.) 3,4-Dimethoxy-2-methylpyridin-1-oxid in Form blaßgelber Kristalle vom F. 111-113°C.

5 e) 3-Methoxy-2-methyl-4-nitropyridin-1-oxid

Zu 5,4 g 3-Methoxy-2-methylpyridin-1-oxid in 12 ml Eisessig werden bei 80°C innerhalb von 6h in vier Portionen von je 2 ml 8 ml konz. Salpetersäure zugegeben, über Nacht bei der selben Temperatur gerührt, nochmals in drei Portionen innerhalb von 6 Stunden 8 ml Salpetersäure zugegeben und weitere 15 Stunden gerührt. Nach Abkühlung gießt man auf Eis (40g), stellt mit 10n Natronlauge auf pH 6, filtriert vom ausgefallenen Nebenprodukt (3-Methoxy-2-methyl-4-nitropyridin) und extrahiert viermal mit 50 ml Methylenchlorid. Nach Trocknung werden die vereinigten organischen Phasen vollständig eingeengt und der Rückstand aus wenig Methylenchlorid/Petrolether umkristallisiert. Man erhält 4,2 g (57% d.Th.) der Titelverbindung in Form gelber Kristalle vom F. 103-104°C.

f) 3-Methoxy-2-methylpyridin-1-oxid

20

15

15.3 g (0.124 Mol) 3-Methoxy-2-methylpyridin werden in 100 ml Eisessig gelöst und bei 80°C in 4 Portionen 40 ml 30% iges Wasserstoffperoxid innerhalb von 6 Stunden zugegeben. Man rührt weitere drei Stunden und engt anschließend im Vakuum (1.5 kPa) ein, setzt zweimal je 50 ml Essigsäure zu und engt jeweils vollständig ein. Nach negativem Nachweis auf Perverbindungen wird im Kugelrohrofen destilliert. Die bei 120°C (1,5 Pa) destillierende Fraktion wird in wenig Diethylether ausgerührt, der Feststoff filtriert und getrocknet. Man erhält 12 g (60% d.Th.) 3-Methoxy-2-methylpyridin-1-oxid in Form farbloser Kristalle vom F. 72-78°C.

30

g) 3-Methoxy-2-methylpyridin

Nach der in Beispiel 32f beschriebenen Arbeitsweise erhält man durch Umsetzung von 13,7 g (125 mMol) 3-Hydroxy-2-methylpyridin mit 9,2 ml Methyliodid unter Zusatz von 46 ml 3m methanolischer Kaliumhydroxidlösung nach einer Reaktionszeit von 3 Stunden 15,5 g (90% d.Th.) 3-Methoxy-2-methylpyridin als farbloses öl.

287EP

-48-

6853

Gewerbliche Anwendbarkeit

5

10

15

20

Die Dialkoxypyridine der allgemeinen Formel I und ihre Salze besitzen wertvolle pharmakologische Eigenschaften, die sie gewerblich verwertbar machen. Sie hemmen deutlich die Magensäuresekretion von Warmblütern und weisen darüberhinaus eine ausgezeichnete Magen- und Darmschutzwirkung bei Warmblütern auf. Diese Magen- und Darmschutzwirkung wird bereits bei der Verabreichung von Dosen beobachtet, die unterhalb der säuresekretionshemmenden Dosen liegen. Darüberhinaus zeichen sich die erfindungsgemäßen Verbindungen durch das Fehlen wesentlicher Nebenwirkungen und eine große therapeutische Breite aus.

Unter "Magen- und Darmschutz" wird in diesem Zusammenhang die Verhütung und Behandlung gastrointestinaler Krankheiten, insbesondere gastrointestinaler entzündlicher Krankheiten und Läsionen (wie z.B. Ulcus ventriculi, Ulcus duodeni, Gastritis, hyperazider oder medikamentös bedingter Reizmagen) verstanden, die beispielsweise durch Mikroorganismen, Bakterientoxine, Medikamente (z.B. bestimmte Antiphlogistika und Antirheumatika), Chemikalien (z.B. Ethanol), Magensäure oder Streßsituationen verursacht werden können.

25

Ein weiterer Vorteil der erfindungsgemäßen Verbindungen ist ihre vergleichsweise große chemische Stabilität.

In ihren ausgezeichneten Eigenschaften erweisen sich die erfindungsgemäßen
Verbindungen überraschenderweise den aus dem Stand der Technik bekannten
Verbindungen deutlich überlegen. Aufgrund dieser Eigenschaften sind die
Dialkoxypyridine und ihre pharmakologisch verträglichen Salze für den
Einsatz in der Human- und Veterinärmedizin hervorragend geeignet, wobei
sie insbesondere zur Behandlung und/oder Prophylaxe von Krankheiten des
Magens und Darms und solcher Krankheiten, die auf einer überhöhten Magensäuresekretion beruhen, verwendet werden.

Ein weiterer Gegenstand der Erfindung sind daher die erfindungsgemäßen Verbindungen zur Anwendung bei der Behandlung und/oder Prophylaxe der vorstehend genannten Krankheiten.

5

25

Ebenso umfaßt die Erfindung die Verwendung der erfindungsgemäßen Verbindungen zur Herstellung von Arzneimitteln, die zur Behandlung und/oder Prophylaxe der vorstehend genannten Krankheiten eingesetzt werden.

10 Ein weiterer Gegenstand der Erfindung sind Arzneimittel, die ein oder mehrere Dialkoxypyridine der allgemeinen Formel I und/oder ihre pharmakologisch verträglichen Salze enthalten.

Die Arzneimittel werden nach an sich bekannten, dem Fachmann geläufigen Verfahren hergestellt. Als Arzneimittel werden die erfindungsgemäßen pharmakologisch wirksamen Verbindungen (=Wirkstoffe) entweder
als solche, oder vorzugsweise in Kombination mit geeigneten pharmazeutischen Hilfs- oder Trägerstoffen in Form von Tabletten, Dragees,
Kapseln, Suppositorien, Pflastern (z.B. als TTS), Emulsionen, Suspensionen
oder Lösungen eingesetzt, wobei der Wirkstoffgehalt vorteilhafterweise
zwischen 0.1 und 95% beträgt.

Welche Hilfs- bzw. Trägerstoffe für die gewünschten Arzneimittelformulierungen geeignet sind, ist dem Fachmann aufgrund seines Fachwissens geläufig. Neben Lösemitteln, Gelbildnern, Suppositoriengrundlagen, Tabletten-Hilfsstoffen und anderen Wirkstoffträgern können beispielsweise Antioxidantien, Dispergiermittel, Emulgatoren, Entschäumer, Geschmackskorrigentien, Konservierungsmittel, Lösungsvermittler, Farbstoffe oder insbesondere Permeationspromotoren und Komplexbildner (z.B. Cyclodextrine) verwendet werden.

Die Wirkstoffe können oral, parenteral oder percutan appliziert werden.

Im allgemeinen hat es sich in der Humanmedizin als vorteilhaft erwiesen, den oder die Wirkstoffe bei oraler Gabe in einer Tagesdosis von etwa 0,01 bis etwa 20, vorzugsweise 0,05 bis 5, insbesondere 0,1 bis

1,5 mg/kg Körpergewicht, gegebenenfalls in Form mehrerer, vorzugsweise 1 bis 4 Einzelgaben zur Erzielung des gewünschten Ergebnisses zu verabreichen. Bei einer parenteralen Behandlung können ähnliche bzw. (insbesondere bei der intravenösen Verabreichung der Wirkstoffe) in der Regel niedrigere Dosierungen zur Anwendung kommen. Die Festlegung der jeweils erforderlichen optimalen Dosierung und Applikationsart der Wirkstoffe kann durch jeden Fachmann aufgrund seines Fachwissens leicht erfolgen.

- Sollen die erfindungsgemäßen Verbindungen und/oder Salze zur Behandlung der oben genannten Krankheiten eingesetzt werden, so können die pharmazeutischen Zubereitungen auch einen oder mehrere pharmakologisch aktive Bestandteile anderer Arzneimittelgruppen, wie Antacida, beispielsweise Aluminiumhydroxyd, Magnesiumaluminat; Tranquilizer, wie Benzodiazpine, beispielsweise Diazepam; Spasmolytika, wie z.8. Bietamiverin, Camylofin; Anticholinergica, wie z.8. Oxyphencyclimin, Phencarbamid; Lokalanaesthetika, wie z.8. Tetracain, Procain; gegebenenfalls auch Fermente, Vitamine oder Aminosäuren enthalten.
- Hervorzuheben ist in diesem Zusammenhang insbesondere die Kombination der erfindungsgemäßen Verbindungen mit anderen, die Säuresekretion hemmenden Pharmaka, wie beispielsweise H₂-Blockern (z.8. Cimetidin, Ranitidin), ferner mit sogenannten peripheren Anticholinergika (z.B. Pirenzepin, Telenzepin, Zolenzepin) sowie mit Gastrin-Antagonisten, mit dem Ziel, die Hauptwirkung in additivem oder überadditivem Sinn zu verstärken und/oder die Nebenwirkungen zu eliminieren oder zu verringern.

<u>Pharmakologie</u>

Die ausgezeichnete Magenschutzwirkung und die magensekretionshemmende Wirkung der erfindungsgemäßen Verbindungen läßt sich tierexperimentell am Modell Shay-Ratte nachweisen. Die untersuchten erfindungsgemäßen Verbindungen sind wie folgt mit Nummern versehen worden:

10	Lfd. Nr.	Name der Verbindung
	1	2-[(4,5-Dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5-trifluormethoxy-1H-benzimidazol
15	2	2-{(4,5-Dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylsulfinyl}-5-tri-
		fluormethoxy-1H-benzimidazol
	3	2-[(4,5-Dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5-(1,1,2,2-tetra-fluorethoxy)-1H-benzimidazol
20		114016CHOXY (-1H-DBHZIMIGGZOI
	4	2,2-Difluor-6-[(4,5-dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-5H-[1,3]-dioxolo[4,5-f]benzimidazol
	5	2,2-Difluor-6-[(4,5-dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5H-
25		[1,3]-dioxolo[4,5-f]benzimidazol

Der Einfluß der untersuchten Verbindungen auf die durch Pylorusligatur (4h; sog. Shay-Ratte) und orale Gabe von 100 mg/kg Acetylsalicylsäure ausgelöste Magenläsionsbildung sowie die Magensekretion (HCl) während 4 h bei der Ratte, ist in der folgenden Tabelle dargestellt.

Magenschutzwirkung und Magensekretionshemmung

10	Lfd Nr.	n [Anzahl d.Tiere]	Hagenschutzwirkung (Ratte) Hemmung d. Läsionsindexes. ED50+) [mg/kg, p.o.]	Hemmung der (Rat % Hemmung der HC1- Sekretion ++)	HC1-Sekretion te: Summe 4 h ED25+) [mg/kg.	ED50+)
	1	40	0,6	15	1,0	~ 3
15	2	48	0,8	25	0,7	1,7
	3	56	0,6	18	~ 1	3,4
	4	40	3,5	28	3,0	6,5
20	5	72	- 1	25	1,0	3,0

25

+) ED25 bzw. ED50 = Dosis, die den Läsionsindex bzw. die HCl-Sekretion (4h) des Rattenmagens bei der behandelten Gruppe gegenüber der Kontrollgruppe um 25 bzw. 50 % mindert.

++) nach Gabe der antiulcerösen ED50 30

Die Prüfung der antiulcerogenen Wirkung erfolgte nach der Methode der sogenannten Shay-Ratte:

Die Ulcusprovokation erfolgt bei 24 Stunden nüchtern gehaltenen Ratten (weiblich, 180-200 g. 4 Tiere je Käfig auf hohem Gitterrost) durch Pylorusligatur (unter Diethylethernarkose) und orale Applikation von 100 mg/10 ml/kg Acetylsalicylsäure. Die zu prüfenden Substanzen werden oral (10 ml/kg) eine Stunde vor der Pylorusligatur verabreicht. Der Wundverschluß wird mittels Michelklammern vorgenommen. 4 Stunden danach erfolgt die Tötung der Tiere im Etherrausch durch Atlas-Dislokation und die Resektion des Magens. Der Magen wird längs eröffnet und auf einer Korkplatte fixiert, nachdem zuvor die Henge

des sezernierten Magensaftes (Volumen) und später sein HCl-Gehalt (Titration mit Natronlauge) bestimmt wurde; mit einem Stereomikroskop werden bei 10-facher Vergrößerung Anzahl und Größe (=0urchmesser) vorhandener Ulcera ermittelt. Das Produkt aus Schweregrad (gemäß nachfolgender Punkteskala) und Anzahl der Ulcera dient als individueller Läsionsindex.

Punkteskala:

287EP

	keine Ulcera					0
10	Ulcusdurchmesser	0.1	-	1,4	mm	1
		1,5	-	2,4	mm	2
		2,5	-	3,4	man	3
		3,5	-	4,4	mm	4
		4,5	-	5,4	mm	5
15			>	5,5	mm	6

Als Maß für den antiulcerogenen Effekt dient die Minderung des mittleren Läsionsindex jeder behandelten Gruppe gegenüber dem der Kontrollgruppe (=100%). Die ED25 bzw. ED50 bezeichnen diejenigen Dosen, 20 die den mittleren Läsionsindex bzw. die HCl-Sekretion gegenüber der Kontrolle um 25% bzw. 50% mindern.

<u>Toxizität</u>

Die LD50 aller geprüften Verbindungen liegt oberhalb von 1000 mg/kg [p.o.] 25 bei der Haus.

287EP

-54-

6853

Patentansprüche

5 1. Dialkoxypyridine der allgemeinen Formel I

- 20 worin
 - R1 einen ganz oder überwiegend durch Fluor substituierten 1-3C-Alkylrest oder einen Chlordifluormethylrest und
 - R1' Wasserstoff, Halogen, Trifluormethyl, einen 1-3C-Alkylrest oder einen gegebenenfalls ganz oder überwiegend durch Fluor substituierten 1-3C-Alkoxyrest oder
 - R1 und R1° gemeinsam und unter Einschluß des Sauerstoffatoms, an das R1 gebunden ist, einen gegebenenfalls ganz oder teilweise durch Fluor substituierten 1-2-Alkylendioxyrest oder einen Chlortrifluorethylendioxyrest darstellen,
- 30 R3 einen 1-3C-Alkoxyrest,
 - einer der Reste R2 und R4 einen 1-3C-Alkoxyrest und der andere ein Wasserstoffatom oder einen 1-3C-Alkylrest und
 - n die Zahlen O oder 1 darstellt,

sowie die Salze dieser Verbindungen.

35

25

- 2. Verbindungen der Formel I nach Anspruch 1, worin
- R1 einen ganz oder überwiegend durch fluor substituierten 1-3C-Alkylrest oder einen Chlordifluormethylrest.
- 40 R1' Wasserstoff, Halogen, Trifluormethyl, einen 1-3C-Alkylrest oder einen

287EP -55-

gegebenenfalls ganz oder überwiegend durch Fluor substituierten 1-3C-Alkoxyrest,

- R3 einen 1-3C-Alkoxyrest,
- einer der Reste R2 und R4 einen 1-3C-Alkoxyrest und der andere ein Wasserstoffatom oder einen 1-3C-Alkylrest und
 - n die Zahlen 0 oder 1 darstellt,
 - sowie die Salze dieser Verbindungen.
 - Verbindungen der Formel I nach Anspruch 1,
- 10 worin

5

- R1 und R1' gemeinsam und unter Einschluß des Sauerstoffatoms, an das R1 gebunden ist, einen gegebenenfalls ganz oder teilweise durch Fluor substituierten 1-2C-Alkylendioxyrest oder einen Chlortrifluorethylendioxyrest.
- 15 R3 einen 1-3C-Alkoxyrest,
 - einer der Reste R2 und R4 einen 1-3C-Alkoxyrest und der andere ein Wasserstoffatom oder einen 1-3C-Alkylrest und
 - n die Zahlen 0 oder 1 darstellt,
 - sowie die Salze dieser Verbindung.

20

- 4. Verbindungen der Formel I nach Anspruch 2, worin R1 1,1,2,2-Tetrafluorethyl, Trifluormethyl, 2,2,2-Trifluorethyl oder Difluormethyl, R1' Wasserstoff, R3 Methoxy, einer der Reste R2 oder R4 Methoxy und der andere Wasserstoff oder Methyl und n die Zahlen 0 oder 1 darstellt, und die Salze dieser Verbindungen.
- 5. Verbindungen der Formel I nach Anspruch 3, worin R1 und R1' gemeinsam und unter Einschluß des Sauerstoffatoms, an das R1 gebunden ist, einen Difluormethylendioxyrest oder einen Methylendioxyrest darstellen, R3 Methoxy, einer der Reste R2 oder R4 Methoxy und der andere Wasserstoff oder Methyl und n die Zahlen 0 oder 1 darstellt, und die Salze dieser Verbindungen.
- 35 6. Verbindungen der Formel I nach einem der Ansprüche 1 bis 5, worin n die Zahl 0 bedeutet, und ihre Säureadditionssalze.

- 7. Verbindungen der Formel I nach einem der Ansprüche 1 bis 5, worin n die Zahl 1 bedeutet, und ihre Salze mit Basen.
- 8. Verbindung ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus
- 5 2-[(4,5-Dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyll-5-trifluormethoxy-1H-benzimidazol,
 - 2-[(4,5-Dimethoxy-3-methyl-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5-trifluormethoxy-1H-benzimidazol,
 - 2-[(4,5-Dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfinyl]-5-(1,1,2,2-tetrafluor-
- 10 ethoxy)-1H-benzimidazol
 - 2.2-Difluor-6-[(4.5-dimethoxy-2-pyridyl)methylthio]-5H-[1.3]-dioxolo-pyridyl)methylthio]
 - [4,5-f]benzimidazol und
 - ${\tt 2,2-Difluor-6-[(4,5-dimethoxy-2-pyridyl)methylsulfiyl]-5H-[1,3]-dioxolo-pyridyl)}\\$
 - [4,5-f]benzimidazol
- 15 und ihren Salzen.
 - 9. Verfahren zur Herstellung von Dialkoxypyridinen der Formel I nach Anspruch 1 und ihren Salzen, dadurch gekennzeichnet, daß man
- 20 a) Mercaptobenzimidazole der Formel II mit Picolinderivaten III.

oder

35

b) Benzimidazole der Formel IV mit Mercaptopicolinen V.

287EP

-57-

6853

oder

c) o-Phenylendiamine der Formel VI mit Ameisensäurederivaten VII

umsetzt und gegebenenfalls anschließend die nach a), b) oder c) erhaltenen 2-Benzimidazolyl-2-pyridylmethyl-sulfide der Formel VIII

oxidiert und/oder in die Salze überführt,

35 oder daß man

d) Benzimidazole der Formel IX mit Pyridinderivaten X

oder

25

30

e) Sulfinylderivate der Formel XI mit 2-Picolinderivaten XII

umsetzt und gegebenenfalls anschließend in die Salze überführt, wobei Y, Z, Z' und Z'' geeignete Abgangsgruppen darstellen, M für ein Alkalimetallatom (Li, Na oder K) steht, M' für das Äquivalent eines Metallatoms steht und R1, R1', R2, R3, R4 und n die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben.

- 10. Arzneimittel enthaltend ein oder mehrere Dialkoxypyridine nach einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 8 und/oder ihre pharmakologisch verträglichen Salze.
- 11. Dialkoxypyridine nach einem der Ansprüche 1 bis 8 und ihre pharmakologisch verträglichen Salze zur Anwendung bei der Behandlung und/ oder Prophylaxe von Krankheiten des Magens und/oder Darms und solcher Krankheiten, die auf einer erhöhten Magensäuresekretion beruhen.
- 12. Verwendung von Dialkoxypyridinen nach einem der Ansprüche 1 bis 8 und ihren pharamkologisch verträglichen Salzen zur Herstellung von Arzneimitteln für die Behandlung und/oder Prophylaxe von Krankheiten des Magens und/oder Darms und solchen Krankheiten, die auf einer erhöhten Magensäuresekretion beruhen.

Patentansprüche für den Vertragsstaat: AT

 Yerfahren zur Herstellung von Dialkoxypyridinen der allgemeinen Formel I

10
$$R1^{\bullet} \longrightarrow \begin{pmatrix} H \\ N \end{pmatrix} \longrightarrow \begin{pmatrix} G \\ D \\ N \end{pmatrix} \longrightarrow \begin{pmatrix} R2 \\ R4 \end{pmatrix} \longrightarrow \begin{pmatrix} R3 \\ CH_2 \end{pmatrix} \longrightarrow \begin{pmatrix} R4 \\ N \end{pmatrix}$$
(1),

worin

20

25

30

- R1 einen ganz oder überwiegend durch Fluor substituierten 1-3C-Alkylrest oder einen Chlordifluormethylrest und
- R1' Wasserstoff, Halogen, Trifluormethyl, einen 1-3C-Alkylrest oder einen gegebenenfalls ganz oder überwiegend durch Fluor substituierten 1-3C-Alkoxyrest oder
 - R1 und R1' gemeinsam und unter Einschluß des Sauerstoffatoms, an das R1 gebunden ist, einen gegebenenfalls ganz oder teilweise durch Fluor substituierten 1-2-Alkylendioxyrest oder einen Chlortrifluorethylendioxyrest darstellen,
 - R3 einen 1-3C-Alkoxyrest,
 - einer der Reste R2 und R4 einen 1-3C-Alkoxyrest und der andere ein Wasserstoffatom oder einen 1-3C-Alkylrest und
 - n die Zahlen O oder 1 darstellt,
- 35 und ihren Salzen, dadurch gekennzeichnet, daß man
 - a) Mercaptobenzimidazole der Formel II mit Picolinderivaten III,

287EP

-60-

6853

oder

b) Benzimidazole der Formel IV mit Hercaptopicolinen V,

oder

35

c) o-Phenylendiamine der Formel VI mit Ameisensäurederivaten VII

umsetzt und gegebenenfalls anschließend die nach a), b) oder c) erhaltenen 2-Benzimidazolyl-2-pyridylmethyl-sulfide der Formel VIII

- 50 oxidiert und/oder in die Salze überführt. oder daß man
 - d) Benzimidazole der Formel IX mit Pyridinderivaten X

287EP

-61-

6853

oder

30

15 e) Sulfinylderivate der Formel XI mit 2-Picolinderivaten XII

umsetzt und gegebenenfalls anschließend in die Salze überführt, wobei Y, Z, Z' und Z'' geeignete Abgangsgruppen darstellen, M für ein Alkalimetallatom (Li. Na oder K) steht, M' für das Xquivalent eines Metallatoms steht und R1, R1', R2, R3, R4 und n die oben angegebenen Bedeutungen haben.

- 2. Verfahren nach Anspruch 1, worin
- 35 R1 einen ganz oder überwiegend durch Fluor substituierten 1-3C-Alkylrest oder einen Chlordifluormethylrest,
 - R1' Wasserstoff, Halogen, Trifluormethyl, einen 1-3C-Alkylrest oder einen gegebenenfalls ganz oder überwiegend durch fluor substituierten 1-3C-Alkoxyrest.
- 40 R3 einen 1-3C-Alkoxyrest,

einer der Reste R2 und R4 einen 1-3C-Alkoxyrest und der andere ein Wasserstoffatom oder einen 1-3C-Alkylrest und

- n die Zahlen 0 oder 1 darstellt.
- 45 3. Verfahren nach Anspruch 1, worin

R1 und R1' gemeinsam und unter Einschluß des Sauerstoffatoms, an das R1

gebunden ist, einen gegebenenfalls ganz oder teilweise durch Fluor substituierten 1-2C-Alkylendioxyrest oder einen Chlortrifluorethylendioxyrest,

- R3 einen 1-3C-Alkoxyrest,
- 5 einer der Reste R2 und R4 einen 1-3C-Alkoxyrest und der andere ein Wasserstoffatom oder einen 1-3C-Alkylrest und
 - n die Zahlen O oder 1 darstellt.
- 4. Verfahren nach Anspruch 1, worin R1 1,1,2,2-Tetrafluorethyl, Tri18 fluormethyl, 2,2,2-Trifluorethyl oder Difluormethyl, R1' Wasserstoff, R3
 Methoxy, einer der Reste R2 oder R4 Methoxy und der andere Wasserstoff
 oder Methyl und n die Zahlen 0 oder 1 darstellt.
- 5. Verfahren nach Anspruch 1, worin R1 und R1' gemeinsam und unter
 Einschluß des Sauerstoffatoms, an das R1 gebunden ist, einen Difluormethylendioxyrest oder einen Methylendioxyrest darstellen, R3 Methoxy,
 einer der Reste R2 oder R4 Hethoxy und der andere Wasserstoff oder Methyl
 und n die Zahlen 0 oder 1 darstellt.
- 20 6. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel I nach Anspruch 1. worin R1, R1', R2, R3 und R4 die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben und n die Zahl 0 bedeutet, dadurch gekennzeichnet, daß man Mercaptobenzimidazole der Formel II mit Picolinderivaten III umsetzt und gegebenenfalls anschließend in die Säuredditionssalze überführt.

25

- 7. Verfahren zur Herstellung von Verbindungen der Formel I nach Anspruch 1, worin R1, R1', R2, R3 und R4 die in Anspruch 1 angegebenen Bedeutungen haben und n die Zahl 1 bedeutet, dadurch gekennzeichnet, daß man die 2-Benzimidazolyl-2-pyridylmethyl-sulfide der Formel VIII oxidiert und gegebenenfalls anschließend in die Salze mit Basen überführt.
- 8. Verfahren zur Herstellung von Arzneimitteln, dadurch gekennzeichnet, daß man eine Verbindung der Formel I nach Anspruch 1 oder ein pharmakologisch verträgliches Salz davon mit einem pharmazeutischen Hilfs- und/oder Trägerstoff vermischt.



EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

0166287

Nummer der Anmeidung

EP 85 10 7104

RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. C O7 D 401 C O7 D 491 A 61 K 31	.41 ./1
RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. C	./0
C 07 D 401 C 07 D 491	
C 07 D 401 C 07 D 491	
C 07 D 401 C 07 D 491	
C 07 D 401 C 07 D 491	
C 07 D 401 C 07 D 491	
C 07 D 401 C 07 D 491	
C 07 D 401 C 07 D 491	
C 07 D 401 C 07 D 491	
C 07 D 401 C 07 D 491	
C 07 D 401 C 07 D 491	
C 07 D 401 C 07 D 491	
_ C 07 D 491	
_ C 07 D 491	
	L/0
	•
]	
Der vorliegende Recherchenbericht wurde für alle Patentansprüche erstellt.	
Abschießland der Gestellen DE BUYSER rüfer. A. F.	
KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTEN : von besonderer Bedeutung allein betrachtet : von besonderer Bedeutung in Verbindung mit einer : anderen Veröffentlichung derselben Kategorie : technologischer Hintergrund : nichtschriftliche Offenbarung	

This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

BLACK BORDERS

IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES

FADED TEXT OR DRAWING

BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING

SKEWED/SLANTED IMAGES

COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS

GRAY SCALE DOCUMENTS

LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT

REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

□ OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.